Designated States (Regional): DE FR GB NL Div ex patent EP 857007 Div ex application EP 97935819 C00K-011/09 A1 E Eb 1345169 Div ex patent US 6285039 Div ex application WO 97JP2869 Div ex application US 9751479 H01T-032/54 B_{2} 071E099 SU Div ex application US 9851479 1A 78886002002 2U Div ex application WO 97JP2869 H01F-032/5¢ Based on patent WO 9808360 H01T-032/54 BI 6£0\$879 SN Based on patent WO 9808360 87201201 9U H02B-033/14 Designated States (Regional): DE FR GB NL Based on patent WO 9808360 H02B-033/14 A1 E Eb 821001 NF LL SE Designated States (Regional): AT BE CH DE DK ES FI FR GB GR IE IT LU MC Designated States (National): JP US 09£8086 OM A1 J 382 H05B-033/14 Patent No Kind Lan Pg Filing Notes Main IPC Patent Details: Priority Applications (No Type Date): JP 96235898 A 19960819 EP 200313023 61807661 ٧ 200367 61807661 A Eb 3232813 A1 20030910 Eb 1345169 US 2001805244 20010314 ٧ 40 97JP2869 61807661 A 6LtISL6 SN 20030805 **B**5 US 6603140 200333 61807661 A 20010314 V US 2001805244 £0908661 A 6441886 SN US 20020038867 A1 20020404 WO 97JP2869 722002 61807691 ¥ £090866I A 6441886 SN \$\$100Z 6180\d61 WO 97JP2869 BI 50010004 **028829 SU** 61807661 87201289 9U 87201201 PU L\$666I 61807661 WO 97JP2869 L0606661 \mathbf{X} 61807661 A 40 971P2869 Eb 821001 61807661 19980805 EP 9793819 ΙA 199835 A 19980226 09E8086 OM B 518661 61807691 A WO 97JP2869 ĮΥ Applicat No Patent No Date Kind Date Kind Week Patent Family: Inventor: INOUE T; NAKAYA K; OSHISA K; KOBORI I; OHISA K; OHHISA K Patent Assignee: TDK CORP (DENK) derivative-incorporated hole implanting and/or transporting layer, etc. derivative-incorporated luminescent layer, tetraaryldiamine Organic electroluminescent device - comprises coumarin XRPX Acc No: N98-134561 XKAM Acc No: C98-054369 WPI Acc No: 1998-169512/199815 **Jinage available** 209227110

Abstract (Basic): WO 9808360 A

(c) 2003 Thomson Derwent. All its. reserv.

DIALOG(R)File 352:Derwent WPI

An organic electroluminescent device comprises: (i) a luminescent layer containing a coumarin derivative of formula (I); and (ii) a hole implanting and/or transporting layer incorporated with tetraaryldiamine derivative of formula (II).

derivative of formula (II).

(I) R1, R2, R3 = independently H, CN, carboxyl, alkyl, aryl, acyl, ester, or heterocyclyl; R1-R3 may link with each other through ring-formation; R4, R7 = H, alkyl, or aryl; R5, R6 = alkyl or aryl; R4 and R5, R5 and R6, as well as R6 and R7 may form bonds via ring-formation.

ring-formation; (II) Ar1, Ar2, Ar-3, Ar4 = aryl; Ar1-Ar4 contain at least 2 or more benzene ring-containing condensed rings or polycyclic aryl groups derived from ring aggregate(s); R11, R12 = alkyl; p, q = 0-4; R13, R14

USE - Such electroluminescent devices may be used e.g. for luminescent layers with anode and cathode formed as above. luminescent layers may combine and group into a combination of transporting layer, and furthermore, this luminescent layer and similar while the cathode side of such layer with an electron implanting and/or side of the layer contains a hole implanting and/or transporting layer at least 2 layers of bipolar-type luminescent layer in which the anode another electroluminescent device with a luminescent layer containing H, aryl, or alkenyl; R34 = arylamino or arylaminoaryl; v = 0.5; and (2) link to each other by ring-formation; (IV) R31 = H or aryl; R32, R33 =0-4; when t or u not less than 2, the adjacent R23 and R24 groups may R22 = independently H, alkyl, or aryl; R23, R24 = alkyl or aryl; t, u =styryl-type amino compound of formula (IV) as dopant; and (III) R21, compounds of formula (I), quinacridone compound of formula (III) and transporting compounds, and additionally a doped luminescent layer with mixed layer containing hole as well as electron implanting and Also claimed are: (1) a similar electroluminescent device with a

DERIVATIVE; INCORPORATE; HOLE; IMPLANT; TRANSPORT; LAYER; DI; AMINE; INCORPORATE; LUMINESCENT; LAYER; TETRA; ARYL; DI; AMINE; ORGANIC; ELECTROLUMINESCENT; LAYER; TETRA; ARYL; DI; AMINE; ORGANIC; ELECTROLUMINESCENT; DEVICE; COMPRISE; COUMARIN; TAYER; INCORPORATE; HOLE; IMPLANT; TRANSPORT; LAYER; DI; AMINE; ORGANIC; ELECTROLUMINESCENT; DEVICE; COMPRISE; COUMARIN; TAYER; INCORPORATE; HOLE; IMPLANT; TRANSPORT; LAYER; DI; AMINE; ORGANIC; INCORPORATE; HOLE; IMPLANT; TAYER; DI; AMINE; ORGANIC; ORGANIC

Derwent Class: E13; E14; E23; L03; U11; U14; X26 International Patent Class (Main): H01L-035/24; H05B-033/14 International Patent Class (Additional): C09K-011/06; H01L-027/15; H01L-031/12; H01L-031/15; H01L-031/16; H01L-031/16; H01L-031/16; H01L-031/15; H01L-031/15; H01L-031/16; H01L-031/16

ADVANTAGE - The devices give high-luminance emission, enable continuous light emission, and have high reliability and stability.

File Segment: CPI; EPI

illumination or display.

(18)日本四零件庁(JP)

再公聚特許(41)

(11)四颗公室神中

発行日 平成11年(1999) 9月7日

禁犯的中

(51) Int.CL.

<u>н</u>

H05B 33/11 # C 0 9 K 11/06 予備審査耐水 未解求(全362頁) 詹斯斯茨 未數求

出國 号 特國平10-510578	(71) 田野人	(71) 出額人 ティーディーケイ株式会社
宇宙		東京都中央区日本橋1丁目13番1号
	(72)発明者	小種 助
本権		東京都中央区日本権1丁目13番1キ ティ
(32) 優先日 平8 (1998) 8 月19日		ーディーケイ株式会社内
(33)優先權主張国 日本(JP)	(72)発明者	大人 和孝
(81)指定国 EP(AT, BE, CH, DE,		東京都中央区日本備1丁目13番1号 ティ
DK, ES, FI, FR, GB, GR, 1E, 1T, L		ーアメーケイ株式会社内
C, MC, NL, PT, SE), JP, US	(72) 発明者	中谷 賽司
		東京都中央区日本橋1丁目13番1号 ティ
		ーディーケイ株式会社内
	(74)代理人	(74)代理人 并理士 石井 陽一
		>超公司朱岳

(54) [発明の名称] 有機臣1.素子

(67) 【域料]

ラアリールジアミン誘導体を含有させる、また、混合層 リドン化台。または特定のスチリル系化台物を含有させ る。混合層タイプの発光層を含む2層以上の発光層を設 け、2種以上のドーパントを合有させ、2種以上の発光 種を発光させる。これにより高輝度な発光が得られ、連 有機EL素子の発光層に特定のクマリン解導体を含有さ **は、正孔注入性および/または輸送性の層に特定のテト** タイプの発光層に特定のクマリン誘導体、特定のキナク 税発光が可能で信頼性の高い有機DL素子が実現する。 また多色発光が可能となる。

WO98/08360

(43) 国際公開日 平成10年(1998) 2 月26日

Ξ

 $R_{\it b}$ および $R_{\it b}$ は各々アルキル基またはアリール基を表し、 $R_{\it 4}$ と $R_{\it 5}$ 、 $R_{\it 5}$ と $R_{\it 5}$ お 同一でも異なるものであってもよく、Ri~Rgit名々互いに結合して類を形成してもよい。RtおよびRjit名々水兼展子、アルキル基またはアリール基を潰し、 $\{\vec{x}(l)$ 中、R $_1$ 、R $_2$ およびR $_3$ は各々水楽原子、シアノ基、カルボキシル基、ア ルキル萬、アリール基、アシル基、エステル基または複素類基を表し、これらは よびRbとR7は各々互いに結合して環を形成してもよい。]

(A₁₃),

は類集合から誘導される多類のアリール基である。R 11 およびR 12は各々アルキ [式(II)中、Ar1、Ar2、Ar3およびAr4は各々アリール基を表し、Ar1 \sim Ar $_4$ のうちの少なくとも1個は、2個以上のベンゼン漿を有する館合類また

3

1. 下記式(1)で示されるクマリン誘導体を含有する発光層と、下記式(1)で 示されるテトラアリールジアミン誘導体を含有する正孔注入性および/または繪

[修辞請次の範囲]

送性の層とを有する有機EL業子。

#098/08360

W098/08360

ල

ル基を数し、pおよびqは各々0または1~4の整数である。R 13およびR 14は 前記クマリン誘導体を含有する発光層が、ホスト材料に前記クマリン誘導 体がドーパントとしてドーブされたものである請求の範囲第1項の有機をL業子 各々アリール基を表し、r およびs は各々0または1~5の整数である。]

前記ホスト材料がキノリノナト金属磁体である請求の範囲第2項の有機臣

L兼子。

正孔注入輸送性化合物と電子注入輸送性化合物とを含有する混合層に、さ リドン化合物または下記式 (V) で示されるスチリル条アミン化合物をドーパン らに下記式(1)で示されるクマリン誘導体、下記式(11)で示されるキナク トとしてドーブした発光層を有する有機EL兼子。

RoおよびRoは各々アルキル基またはアリール基を表し、R4とR6、R5とR6お $[\dot{\mathbf{I}}(\mathbf{I}) \mathbf{\Phi}$ 、 \mathbf{R}_1 、 \mathbf{R}_2 および \mathbf{R}_3 は各々水薬原子、シアノ基、カルボキシル基、ア ルキル基、アリール基、アシル基、エステル基または複类類基を要し、これらは 同一でも異なるものであってもよく、 $R_1 \! \sim \! R_3$ は各々互いに結合して策を形成し てもよい。R4およびR7は各々水栗原子、アルキル基またはアリール基を表し、 よびR6とR7は各々互いに結合して環を形成してもよい。]

[式 (III) 中、R₂₁およびR₂₂は各々水楽原子、アルキル基またはアリール基

€

N098/08360

を表し、これらは同一でも異なるものであってもよい。R23およびR24は各々ア る。 tまたはuが2以上であるとき、解接する R_2 3同士または R_2 4同士は Ξ いに ルキル基またはアリール基を表し、1およびuは各々0または1~4の整数であ 結合して檃を形成してもよい。]

[式 (IV) 中、R3|は水薬原子またはアリール基を設す。R32およびR33は水薬 原子、アリール基またはアルケニル基を表し、これらは同一でも異なるものであ ってもよい。R34はアリールアミノ基またはアリールアミノアリール基を表し、 vは0または1~5の敷敷である。]

5. 前記正孔注入輸送性化合物が芳香族三級アミンであり、前記電子注入輸送

性化合物がキノリノナト金属甾体である諸求の範囲第4項の有機EL業子。

6. 前配芳香族三級アミンが、下配式 (1) で示されるテトラアリールジアミ ン誘導体である諸次の範囲類5項の有機EL業子。

[式(II)中、Ar1、Ar2、Ar3およびAr4は各々アリール薬を表し、Ar1

(2)

~A r4のうちの少なくとも1個は、2個以上のベンゼン環を有する確合環または類集合から研算される多環のアリール基である。R r1およびR r2は各々アルキル基を表し、p およびq ti名や 0または1~4の整数である。R r3およびR r4は4なタアリール基を表し、r およびs ti名の 0または1~5の整数である。

7. 前記発光層が、少なくとも1層の正孔注入性および/または正孔輸送性の層と少なくとも1層の電子社入性および/または電子輸送性の階とで挟持される解決の機能の機能は必要との数はの数囲類1項~第6項のいずれかの有機を1.業子。

9. 光の取り出し倒にカラーフィルターおよび/または蛍光瓷像フィルターを記録し、カラーフィルターもはび/または蛍光瓷像フィルターを通して光を取り

田文士等に構成した開次の範囲第1項~第8項のいずれかの有機を上業子。 10. バイボーラ型発光菌を含む2層以上の発光菌を有し、この発光層より降 複数の個として正孔注入性および/または輸送性の層を有し、陰陰楔の層として ●3をかっまかった/ままたがまたのである。

電子注入性および/または輸送性の層を有し、 前記2層以上の発光層がバイボーラ型発光層同士の組合は、またはバイボーラ 型発光層と、このバイボーラ型発光層より陽極側の正孔輸送性の発光層および/ デーン trapsを回り参える単純の発光層よりでは会せかまとす値に、独す

(4)し入は整価級の電子輸送性の発光層との組合せである有機臣し来子。ハイボーラ型野光層が正孔注入輸送性化合物と電子注入輸送性化合物と を含有する混合層である解求の範囲新 10項の有機臣し来子。

が内全9 の項付置 COの買送のを担ぎ 1つ気でも成りに終り。 1.2. 西記の層以上の発光層がすくて統合層である望投の総囲第 11項の有機

1.1 MINITERS AND THE TRANSPORT OF THE T

13. 前記2層以上の発光層の少なくとも1層にドーバートがドープされた観状の範囲第10項~第12項のいずれかの右後を1業子。

14. 前記2層以上の発光層のすべてにドーバートがドーブされた関状の範囲第10項~第13項のいずれかの有機EL妻子。

1.5. 前紀2層以上の発光層の発光物性が互いに異なり、発光極大波長が長波

¥098/08360

9

W098/08360

長側の発光層を降低機に設ける諸次の範囲第10項~第14項のいずれかの有機

16. 前記ドーパントが、ナフタセン骨格を有する化合物である謎求の範囲第

13項~第15項のいずれかの有機EL素子。 17. 前記ドーパントが、下記式(1)で示されるクマリンである離求の範囲

第13項~第16項のいずれかの有機EL業子。

「虹(1)中、R)、R2およびR3は各々水素原子、シアノ基、カルボキシル基、アルキリ基、アリール基、アシル基、エステル基または複楽環塞を表し、これらは同一でも異なるものであってもよく、R1~R3は各々互いに結合して繋を形成してもよい。R4およびR7は各々水業原子、アルキル基またはアリール基を登し、R6およびR6は各々アルキル基またはアリール基を登し、R6とR6およびR6とR7は各々互いに結合して乗を形成してもよい。]

18. 市正正孔注入輸送性化合物が労客族三級アミンであり、前記電子注入輸出8. 市正正孔注入輸送性化合物がキノリノナト金属循体である課状の範囲第11項~第17項のいずれかの有機EL業子。

F098/08360

発明の詳細な説明】

育機EL素子

技術分野

背景技術

本発明は、有機圧し(電界発光)素子に関し、詳しくは、有機化合物からなる 移験に電界を印加して光を放出する来子に関する。 存機EL業子は、蛍光性有機化合物を含む薄膜を、陰極と陽極とで挟んだ構成 を有し、前紀薄膜に電子および近孔を注入して再結合させることにより励起子 エキシトン)を生成させ、このエキシトンが失活する際の光の放出(蛍光・礬光) を利用して発光する業子である。

省機E1乗子の特徴は、10/程度の低電圧で100~10000cd/s/程度 の高輝度の面発光が可能であり、また蛍光物質の種類を選択することにより青色 から赤色までの発光が可能なことである。

一方、有機EL素子の問題点は、発光券命が短く、保存耐久性、信頼性が低い ことであり、この原因としては、

① 有機化合物の制理的変化

我のリークを起こし、発光しなくなる。また、部分的非発光部であるダークスポ 化・短路・絶縁破壊の原因となる。特に分子量500以下の低分子化合物を用い ると結晶粒の出現・成長が起こり、膜性が著しく低下する。また、1T〇等の界 面が荒れていても、難着な結晶粒の出現・成長が起こり、発光効率の低下や、電 (結晶ドメインの成長などにより界面の不均一化が生じ、素子の触荷注入能の劣 ットの原因にもなる。)

② 強権の数化・剥職

(電子の注入を容易にするために仕事関数の小さな金属としてNaMg・Li・ Ca・K・Alなどを用いてきたが、これらの金属は大気中の木分や鬱染と反応

合動などを用い、スピンコートなどで成蹊した場合、成蹊時の残留溶媒や分解物 が戦極の酸化反応を促進し、電極の剥離が起こり部分的な非発光部を生じさせる したり、有機層と陰極の剥離が起こり、電荷注入ができなくなる。特に高分子化

8

W098/08360

③ 発光効率が低く、発熱量が多いこと

ず、発熱からは進れられない。その熱のため、有機化合物の路融・結晶化・熱分 (有機化合物中に電液を流すので、高い電界強度下に有機化合物を置かねばなら 解などにより業子の劣化・破壊が起こる。)

④有機化合物層の光化学的変化・電気化学的変化

などが挙げられる。

有機E1.素子用の蛍光性物質としてクマリン化合動が提案されている(特開昭 63-264692号, 梅爾平2-191694号, 梅爾平3-192号, 梅蘭 。クマリン化合物は、このもののみで発光層に用いられたり、トリス(8一キノ リノラト)アルミニウムのようなホスト化合物とともに、ゲスト化合物あるいは ドーパントとして発光層に用いられている。このような有機を1.素子において発 N, N' -ジフェニル-N, N' -ピス (3-メチルフェニル) -1, 1' -ピ フェニルー4、4' ージアミンのように、1, 1' ーピフェニルー4, 4' ージ アミン骨格を有し、ジアミンの 2個の窒素原子にフェニル基または電換フェニル 基を有するようなテトラフェニルジアミン誘導体が用いられている。しかし、こ のような有機EL素子では発光寿命および耐熱性などの信頼性が十分でなく、ホ 平5-202356号, 恰開平6-9952号, 特勝平6-240243号等) 光層と組み合わせられる正孔注入器や正孔輸送層あるいは正孔注入輸送層には、 スト化合物に用いられている場合は高質度な業子は得られていない。

一方、有機EL素子の多色発光化に対応するものとして、秘層型白色発光有機 EL業子が提案されている[佐藤佳晴、信学技報、OME94-78 (1995 - 03)]。この場合の発光層は、亜鉛のオキサゾール船体を用いた青色発光層 、トリス(8-キノリノラト)アルミニウムを用いた緑色発光層およびトリス(8-キノリノラト) アルミニウムに赤色の蛍光色楽 (P-660、DCM1) を

このように、赤色発光層には発光確をドーピングすることで、赤色発光を可能 一プした赤色発光層を積層したものである。

にしている。他の層にはドーピングは行われていない。緑色発光層・青色発光層 はホスト材料のみで発光するように遂ばれているが、ここで材料強定および発光 色の縁整自由度が大きく制限されることになる。

一般に、有機をし業子の発光色を変えるのに発光盤の微量添加、すなわちドーレングが行われる。メリットとして、ドーピングの種類を変えることで容易に発光電を変えることが可能なためである。したがって、多色発光の方法としては、数価類の発光電をドーピングすることで原理的には可能であるが、単一のホストの中にそれら全ての発光電を一様にドーピングすると、ドーピングした発光器の内、一種類しか発光性を・様にドーピングすると、ドーピングした発光器の内、一種類しか発光しない場合や、何値額かが発光しない場合がある。要するに、、一つのホストに全てを混合してドーピングしても全てが発光することは困解である。これは特定の発光値にのみエネルギーが移動してしまうためである。

このような理由で、現在までには2種以上の発光権をドーピングにより安定に 発光させた例はなかった。

ところで、一般に有機を1業子の輝度半波券のは発光輝度とトレードオフの関係にある。トリス(8ーキノリノラト)アルミニウムまたはN、N'ージフェニルーN、N'ービス(3ーキノリノラト)アルミニウムまたはN、N'ージフェニルーN、N'ービス(3ーメチルフェニル) - 1, 1'ーピフェニルー4, 4'ージアミンにルブレンをドーピングすることで登録命化が図られ、初期輝度500cd/m²程度、輝度半減寿命3500時間程度のレベルのものが得られることが報告されている「栃井哲夫、応用會理、第66巻、第2時(1997)]。しかし、このものは発光色が黄色(560m付近)に限られている。また更なる数券命化が選まれている。

光度の超光

たがので、 で、 ・電子観覧材料を用い、信頼性および発光効率の高い値々の発光色を持った有機 ・電子観覧材料を用い、信頼性および発光効率の高い値々の発光色を持った有機 とし業子を実現することである。特に、分子璽の大きな化合物を蒸増法で形成し 有機複膜を用い、素子の郵動時の駆動電圧上昇や輝度の低下、電流のリーク、部 分的な非発光部の出現・成長を抑えた高信頼性かつ、高輝度発光楽子を実現する

W098/08360

(01)

#098/08360

ことである。さらには多色発光への対応が可能であり、発光スペクトルの顕微が可能である有機とし業子を提供することであり、これに加えて角質度で長寿命の有機とし業子を提供することである。

このような目的は、下記(1)~(18)の本発明により達成される。 (1) 下記式(1)で示されるクマリン務等体を含有する発光層と、下記式[1)

で示されるテトラアリールジアミン誘導体を含有する正孔注入性および/または 輸送性の耐とを有する有機Eし来子。

(11)

W098/08360

【式(II)中、Ar1、Ar2、Ar3およびAr4は各々アリール基を套し、Ar1~Ar4のうちの少なくとも1個は、2個以上のベンゼン環を有する確合環または環集合から誘導される多環のアリール基である。R IIおよびR12は各々アルギル基を養し、pおよびほ合々のまたは1~4の整数である。R 13およびR1は各 各々アリール基を表し、rおよびSは各々のまたは1~5の整数である。]

- (2) 前記ケシリン鉄導体を含有する発光層が、ホストが終に前記ケマリン税等がドーパントとしてドープされたものである (1) の名儀日上兼子。
- (3) 前記ホスト材料がキノリノナト金属館体である (2)の有機を上案子。
- (4) 正孔生入締送性化台物と電子注入輸送性化台物とを含有する混合層に さらに下記式(1)で示されるクマリン務準体、下記式11)で示されるキナケリドン化台物または下記式(1)で示されるキナケリドン化台物または下記式(1)で示されるステリル来アミン化台物をドーバン

トとしてドープした発光層を有する有機EL素子、

[式(I)中、R₁、R₂およびR₃は各々水楽原子、シアノ基、カルボキシル基、ア

(12)

ルキル猫、アリール基、アシル基、エステル基または複葉弾基を表し、これらは同一でも異なるものであってもよく、R1~R3は各々互いに結合して環を形成してもよい。R4およびR7は各々が業領子、アルキル基またはアリール基を表し、R5およびR6は各々アルキル基またはアリール基を表し、R1とR6、R5とR6およびR6は各々互いに結合して環を形成してもよい。}

Ê

[式(III)中、Rg1およびRg2は各々水素原子、アルキル基またはアリール基を投し、これらは同一でも異なるものであってもよい。Rg3およびRg4は各々アルキル基またはアリール基を表し、1およびuは各々 0または1~4の整数である。1またはロが2以上であるとき、摩接するRg3同士またはRg4同士は互いに結合して顕老が成してもよい。]

[式 (IV) 中、R 31は水薬原子またはアリール基を表す。R 32およびR 33は木条服子、アリール基またはアルケニル基を表し、これらは同一でも異れるものであってもよい。R 34はアリールアミノ基またはアリールアミノアリール落を表し、

vは0または1~5の整数である。]

- (5) 前記正孔注入輸送住化合物が労客族三級アミンであり、前記電子注入輸送性化合物が予备族三級アミンであり、前記電子注入輸送性化合物がキノリノナト金属単体である(4)の有機EL業子。
- **広任に台町がエノリノナト金属組作である(4)の有機と上業子。(6) 前記芳香族二般アミンが、下記式(1)で示されるテトラアリールジアミン誘導体である(6)の有機を上業子。**

W098/08360

3

ル基を表し、pおよびqは各々0または1~4の整数である。R13およびR14は は類集合から誘導される多環のアリール基である。R 11 およびR 11は各々アルキ [式(II)中、A r1、A r2、A r3およびA r4は各々アリール基を表し、A r1 -Ariのうちの少なくとも1個は、2個以上のベンゼン聚を有する格合類また 各々アリール基を表し、「およびSは各々0または1~5の整数である。]

(7) 前紀発光層が、少なくとも1層の正孔注入性および/または正孔輸送性 の暦と少なくとも1層の電子注入性および/または電子輸送性の層とで終持され

る(1)~(6)のいずれかの有機EL業子。

(8) 前記正孔生入柱および/または輸送性の層に、さらにルプレンがドーバントとしてドープされた(1)、(2)、(3)または(1)の有機EL業子。 (9) 光の取り出し側にカラーフィルター および/または蛍光変換フィルター を配置し、カラーフィルターおよび/または蛍光変換フィルターを通して光を取 り出すように構成した(1)~(8)のいずれかの有機足し来子。

(10) バイポーラ型発光層を含む2層以上の発光層を有し、この発光層より 陽極側の層として正孔注入性および/または輸送性の層を有し、陰極朝の層とし て電子注入性および/または輸送性の順を有し、

前記2階以上の発光層がバイボーラ型発光層同士の組合せ、またはバイボーラ

3

型発光層と、このパイポーラ型発光層より関係側の正孔輸送性の発光層および/ もしくは欧極側の電子輸送性の発光層との組合せである有機EL素子。

- (11) バイポーラ型発光層が正孔注入輸送性化合物と電子注入輸送性化合物 とを含有する混合層である(10)の有機EL棄子.
- (12) 前記2層以上の発光層がすべて混合層である(11)の有機EL業子
- (13) 善記2層以上の発光層の少なくとも1層にドーパントがドープされた
 - (14) 前記2種以上の発光層のすべてにドーバントがドーブされた(10) (10)~(12)のいずれかの有機EL業子。
- (15) 前記2届以上の発光層の発光格性が互いに異なり、発光極大波長が長 放長朝の発光層を陽極側に設ける(10)~(14)のいずれかの有機EL兼子 ~ (13) のいずれかの有機EL案子。
- (16) 前記ドーパントが、ナフタセン骨格を有する化合物である(13)~
 - (15) のいずれかの有機EL業子。
- (17) 前記ドーパントが、下記式(1)で示されるクマリン破算体である(13)~ (16)のいずれかの有機EL乗子。

 $\widehat{\Xi}$

 R_5 および R_6 は各々アルキル基またはアリール基を表し、 R_4 と R_6 、 R_5 と R_6 お [式(i)中、 R_1 、 R_2 および R_3 は各々水素原子、シアノ基、カルボキシル基、ア ルキル基、アリール基、アシル基、エステル基または複楽環基を表し、これらは 同一でも異なるものであってもよく、R1~R3は各々互いに結合して環を形成し てもよい。RaおよびRrは各々水楽原子、アルキル基またはアリール基を巻し、 よびR6とR7は各々互いに結合して顕を形成してもよい。]

(18) 前紀正孔注入輸送性化合物が労香族三級アミンであり、前紀電子注入

春送性代合参がキノリノナト金国超体である(1-1)~(1-1)のいずれかの有着を1-集子。

本発明の有機をし業子は近(1)で示されるクマリン誘導体を発光層に用い、かつ近(1)で示されるテトラアリールジアミン誘導体を正孔性入性および/または始送性の層に用いているため、また正孔柱入輸送性化合物と電子注入輸送性化合物との配合層に式(1)のクマリン誘導体、式(1)のキナクリドン化合物、式(11)のスチリル系アミン化合物をドーブして発光層としているため、10000004/4²程度、あるいはそれ以上の高質度が安定して得られる。また。式)のクマリン誘導体に対し、耐久性が高いホスト材料を選ぶことで、業子電流密度30m/cm²程度でも長時回の安定した駆動が可能である。

上記化合物の蒸着膜はいずれも安定なアモルファス状態なので、網膜性が良好となりんられなく均一な発光が可能である。また、大気下で一年以上安定でありませる。また、大気下で一年以上安定でありませる。エランチン

結晶化を起こさない。 また、本発明の有機とし業子は、低配動電圧・低駆動電液で効率よく発光する またお、本発明の有機とし業子の発光機大波表は、480~64回程度である なお、本発明の有機とし業子の発光機大波表は、480~64回程度である ト)アルミニウムを用い、本発明の近()で示されるグマリン誘導体に包含される ト)アルミニウムを用いた発光層を有する有機とし業子が開びたけてのこと かし、正孔検送層に用いた発光層を有する有機とし業子が開立されている。し かし、正孔検送層に用いた発光層を有する有機とし業子が開立されている。し かし、正孔検送層に用いた発光層を有する有機とし業子が耐なれている。し かし、正孔検送層に用いた発光を有する有様とし業子が開立されている。し かし、正孔検送層に用いた発光を有する有様とし業子が開立されている。し かし、正孔検送層に用いた利にいるがは、一ビフェニルーも、4 ージアミンであり 、本発明の式(II)で示される化合物とは異なるものである。また、混合層タイプ の発光 層に式(1)のクマリン群等体、式(1)のキナクリドン化合物あるいは式(1)のステリル祭アニン化合物をドープした例は知られていない。

さらに、本発明では、各発光層のキャリア輸送能を変化させ2種以上の発光を可能でするため、発光層を2種以上とし、これらの発光層のうち少なくとも1層をバイボーラ型、好ましくは凝合層タイプのものとし、バイボーラ型発光層向土、好ましくは減合層向土、あるいはバイボーラ型発光層、好ましくは適合層点、あるいはバイボーラ型発光層、好ましくは適合層と、

このパイポーラ型発光層、好ましくは混合層より帰瘡機に設けられた正孔輸送性の発光層および/または微癌機に設けられた電子輸送性の発光層との組合せとし、まらに好ましくは発光層に各々ドーパントをドープしている。

このなかで、特に好ましい根様である混合層を設けドーピングする場合につい て考えると、混合層を設けてドーピングすることによって、再結合領域が混合層 全域および混合層と正孔輸送性の発光層の界面近傍ないし混合層と電子輸送性の 発光層の界面近傍に広がり、励起子が生成され、各発光層のそれぞれのホストか ら、最も近い発光機にエネルギー移動し、2種以上の発光機(ドーパント)の発 光が可能になる。また、混合層とする場合、正孔(ホール)および電子の注入に 対して安定な化合物を選択することで、混合層自体の電子耐性・ホール耐性を飛 躍的に向上させることができる。これに対し、バイボーラ型発光層である混合層 なしで,正孔輸送性の発光層と電子輸送性の発光層とを組み合わせても2種以上 の発光階の発光は可能になるが、発光層等のコントロールが関しく、2種の徴度 寿命が短く実用に耐えない。また、発光層のホスト材料の組合せ、バイボーラ型 発光層である混合層におけるホスト材料の組合せや量比、あるいは膜厚比などを 調整することによって電子および正孔のキャリア供給能を調整することが可能に なる。このため、発光スペクトルの調整が可能になる。したがって多色発光型の 育機EL素子への対応が可能になる。さらにはルブレン等のナフタセン骨格を有 ずる化合物をドープした発光層(特に混合層)を設けることによってルブレン等 のドーブ層のキャリアトラップ層としての機能などにより、階級層(例えば電子 輸送暦や正孔輸送層)へのキャリア注入が減り、これらの層の劣化が抑制される 比率等がすぐに登化したり、ホールおよび電子の両方に対する耐性が低いので、

ため、高輝度(100 ccd/m²程度)で長寿命(輝度の半製期5000時間程度)となる。また、発光スペクトルの発光値大波長が長波長坂長坂長坂にある発光層を審格額に設けることによって、光学的干渉効果が利用でき、各々の発光の光取り出し効率が向上し、高輝度化が可能になる。

なお、宿学技術、OME 94-78(1995-03)には、白色現光の有機 EL集子が提案されているが、本発明と異なり、パイポーラ型界光層、特に設合

種を含む 2層以上の発光層に各々ドーピングすることについては全く示されてい

図画の簡単な説明

発明を実施するための最良の形態

以下、本発明の実施の形態について詳細に説明する。

本発明の有機と1.業子は、近(1)で示されるシマリン(第4)体を含有する発光層と式(1)で示されるテトラアリールジアミン(6)様体を含有する正孔往入性およびノまたは輸送性の層とを有するものである。

式(I)について説明すると、式(I)中、R _~R3は各々水楽原子、シアノ幕、カルボキシル島、アルキル路、アリール島、アシル路、エステル路または複楽問題を接し、これらは同一でも異なるものであってもよい。

を扱い、これらばの一でも異なるものであってもよい。 を受い、これらばの一でも異なるものであってもよい。 R1~R2で並されるアルキル基としては、妨暴数1~5のものが好ましく、直 盤状であっても分岐を有するものであってもよく、置機器(ハロゲン原子等)を 有していてもよい。アルキル基の具体倒としては、メチル基、エチル基、「n~ 「・)プロビル基、「n~」i~。2~, t~)プチル基、エインギル イソベンチル基、1~ベンチル基、トリフルオロメチル基等が等けられる。

R f~R3で表されるアリール基としては、単環のものが好ましく、炭素数は6~2 4であることが好ましく、置修基(ハロゲン原子、アルキル基等)を有していてもよい。具体的にはフェニル基等が挙げられる。

W098/08360

8

R1~R3で衰されるアシル基としては、炭漆敷は2~10のものが好ましく、具体的にはアセチル基、プロピオニル基、プチリル基帯が挙げられる。

R1~K3で設されるエステル基としては、炭素数2~10のものが好ましく、 具体的にはメトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基、プトキシカルボニル 基等か挙げられる。

R R (- R 372巻される核素理基としては、ヘテロ原子として窒素原子 (N)、酵素原子 (O)、砂質原子 (S) を有するものが好ましく、ヘンセン環あるいはナフタレン環に確合したも見複業環から誘導される基が好ましい。また確合限としてヘンセン環を有する台壁集ら見複素環から誘導される基が好ましい。具体的には、好ましくはそれぞれ2 - イルの、ヘン/チア/リル基、ペン/イミグソリル基、コントチア/リル基、2 - ヒリジル基、3 - ヒリジル基、2 - ヒリジル基、2 - ヒリジル基、2 - ヒリジル基、3 - ヒリジル基、7 - キノリル基、9 - ヒリジル基、アリール基、アルコキン基、アリーロキン基等が挙げられる。以下に、R 1 - R 3 で接される複業環基の好選例を示す。

(30)

(£3)

またはアリール基を表し、これらは同一でも異なるものであってもよいが、通常 同一であり、特にはアルキル基が好ましい。

 $R_4 \sim R_7$ で表されるアルキル基としては $R_1 \sim R_3$ のところのものと同じものを 挙げることができる。

 R_4 と R_5 、 R_5 と R_5 および R_6 と R_7 は各々互いに結合して現を形成してもよく 、帖に R_4 と R_5 、 R_6 と R_7 が6々互いに結合して放業原子(C)、窒素原子(N)とともに 6 員乗を同時にR仮することが好ましい。このようにして一部水素化 したキノリジン類を形成する場合の構造式としては下記式(a) で示されるものが 好ましい。特に、クマリン化合物同士の相互作用による蛍光濃度消光を防止し蛍 光量子収率が向上する。

R71およびR72は水素駅子またはアルキル基を扱し、このときのアルキル基とし 式(1a)中, R1~R3は式(1)におけるものと同様のものである。R41, R42, てはRi~R3のところのものと同じものを挙げることができる。

に限定されるものではない。以下では式1)、式(10)中のRj等の組合せで表示す 以下に式(1)に示されるクマリン誘導体の具体倒を挙げるが、本発明はこれら る。なお、以下において、Pカはフェニル基を表わす。

式(I)中, $R_1 \sim R_3$ は各々互いご結合して環を形成してもよく、形成される類 カレドはツクロペンデン毎の数素限が挙げられる。

RI~Rgは同時に水素原子とはならないことが好ましく、特にRIが上記のよ うな複楽顕著であるものが好ましい。

リール基(フェニル基、ナフチル基等)を表す。R5およびR6は各々アルキル基 式(1)中、R4およびR7は各々水業原子、アルキル基(メチル基等)またはア

(21)

						. 1
4,	I	I	I	I	I	I
ជ័	- C ₂ H ₅	-C ₂ H ₅	C2Hs	-C ₂ H ₅	Į.	유
F.	-C ₂ H ₅	- C ₂ H _s	- 2, H _S	- C ₂ H ₅	-CH ₃	Hd -
ď	x	I	I	I	I	Ξ]
de C	x	I	π	I	I	エ
۳ ₂	Ŧ	I	I	I	I	I
化合物 R ₁	IZ - 1001-1	CH ₃	S S 1-103	1-104 O 401-1	1.105 ON 1.105	1-106 ON 1-106

.	<u>r</u>	£	۳
4	끙	់	ō
R ₇₁	Ę.	сн ₃ сн ₃ сн ₃	ch, ch,
Р. Ž	CH ₃	r H	ਨੂੰ ਜੂਹ
R ₂ R ₃ R ₄₁ R ₄₂ R ₇₁ R ₇₂	H CH, CH, CH,	T CH3	н СҚ
æ	エ	Ι	I
ď	Ŧ	I	I
g,			
六 砂 砂	1-208	1-209	1-210

09880/860A

(23)

£

£

£,

£ £

I

£ E

I

1-212

-CO₂C₂H₅

1-51

Œ

化合物

អូ £ £ ç Ł I **高センクロスンドン職** R, ŁR2ŁT 1-213

S. F. S. Ę £ CH3 ર્ફ £ E £, I I Ŗ, I COCH I 1-214 1-215

£ £ £ £ £ સુ ૠુ £ £, £ £, £ I I r I I I -CO2C2H4(t) Ę O S I. 218 1.216 1-217

£

ਨੂੰ

Ę,

£

I

I

두

-219

(a)

これらの化合動は梅蘭平6-9952号、Ger. Offen. 109812 5.号等に配載の方法で合成することができる。

次に、正孔注入性および/または輸送性の層に用いられる式!!) のテトラアリ 式(1)のクマリン誘導体は1種のみを用いても2種以上を併用してもよい。 ールジアミン誘導体について説明する。

(36)

~A r4のうち少なくとも 1個は 2個以上のベンゼン環を有する縮合質または漿 式(11)中、Ar1、Ar2、Ar3およびAr4は各々アリール基を表し、Ar1

Ari~Ariで表されるアリール基としては、置換基を有していてもよく、総 集合から誘導される多環のアリール基である。

リル基等が挙げられ、多環のアリール基としては、2ーピフェニリル基、3ーピ フェニリル基、4ーピフェニリル基、1ーナフチル基、2ーナフチル基、アント 段楽数6~24のものが好ましい。単環のアリール基としては、フェニル基、ト リル基、フェナントリル基、ピレニル基、ペリレニル等が挙げられる。

式(II)において、Ari、Ar2が結合して得られるアミノ基部分とAr3、A 14が集合して得られるアミノ基部分とは同一であることが好ましい。

式(II)中,R $_{11}$ およびR $_{12}$ は各々アルキル基を表し、 $_{12}$ となりは各々 $_{13}$ た は1~4の整数である。

同様のものを挙げることができ、メチル基等が好ましい。 p, q は0または1で R11、R12で表されるアルキル基としては式1)のR1~R3のところのものと あることが好ましい。

R13, R14で表されるアリール基としては式 (1) のR1~R3のところのもの 式 (11) 中,R13およびR14は各々アリール幕を表し,rおよびsは各々0ま たは1~5の整数である。

と同僚のものを挙げることができ、フェニル基等が好ましい。 r、s は0または

以下に式(11)で示されるテトラアリールジアミン誘導体の具体例を示すが、本 発明はこれらに限定されるものではない。以下では式[10]中のArj等の組合せ を用いて示している。またR51~R58、R59~R68ではすべてのHのときはHで

示し、憧検基があるときは憧検基のみを示している。

(23)

. .

R₅₉∼Re

Rs1~Rs

¥

Af3

Ą

ž

穴合物

I

I,

3-E'71-114 3-E'71-114 3-E'71-114 3-E'71-114

11-101

I

3-8.71211

£

3-1.77=94

£

11-102

これらの化合物はEP0650955A1 (対応枠類平7-43564号) 等

R₆₁≖R₆₆=Ptı

I

3-2, 71-48

3-E' 7121/h 3-E' 7126/h 3-E' 7121/h

1110

Az~Rse=CH3

3-5 71-116

3-6, 72=14 3-6, 72=1/4 3-6, 72=1/4

11-109

π.

I

1-1794

1-1754

古

11-107

I.

I

117

£

パルル

t

11.106

r

I

4-1, 7:29

쥰

4-2 71290

듄

1-104

r

4-1, 72294

4-E 71=93

4.E'71=84 4.E'71=18

1103

I

I

2-1758

ᇵ

2-17#

€

11-105

I

I

2-1751

Ph 2-17F4

2-1741

2-1775

11-108

Reo BessePh

I

3.E' 71211/1

3-E' 7121/h 3-E' 7121/h 3-E' 7121/h

11-11

Resarbership

I,

3-E'7121A 3-E'7221A 3-E'7121A 3-E'7121A

11-112

に配載の方法で合成することができる。 これらの化合物は、1000~2000程度の分子盤をもち、拠点は200~ 400℃程度、ガラス転移選度は130~200℃程度である。このため、通信 の真空蒸進等により選明で登録以上でも安定なアモルファス状態を形成し、平衡 で良好な農として得られ、しかもそれが長期間に渡って維持される。また、バイ ンダー始節を用いることなく、それ自体で複製化することができる。 式(1)のテトラアリールジアミン誘導体は1箱のみを用いても2種以上を併展

W098/08360

テトラアリールジアミン誘導体を正孔注入輸送層等の正孔注入性および/または 本発明の有機EL素子は、式(1)のクマリン誘導体を発光層に、また式(1)の 輸送性の層に用いたものである。

は、基板2上に、陽極3、近孔注入輸送層4、発光層5、電子注入輸送層6、除 **楽子 1 には、これらの各層 4 ~ 6、8、9 および電低3、7 を覆う封止層 1 0 が** 設けられており、これら全体がガラス基板2と一体化されたケーシング11中に 記載されている。また、対止層10とケーシング11との間には気体あるいは被 本12が充填されている。封止層10はテフロン等の樹脂で形成されており、ケ 朝等で基板2等と接合することができる。気体あるいは液体12としては乾燥空 種7を順次有し、基板2側から発光光を取り出すものである。そして、基板2と 関極 3 との間には、発光色をコントロールするために、基板 2 側からカラーフィ --シング11の材質はガラスやアルミニウム等とすればよく、光硬化性樹脂接着 本発明の有機EL妻子の構成例を図1に示す。同図に示される有機EL妻子1 ルター膜8および蛍光変換フィルター膜9が設けられている。さらに、有機EL 気、N2、A r などの不活性気体、フロン系化合物などの不活性液体や吸湿剤等 が用いられる。

発光層は、正孔(ホール)および電子の注入機能、それらの輸送機能、正孔と 電子の再結合により励起子を生成させる機能を有する。発光層にはバイポール 電子およびホールに安定な化合物で、かつ蛍光強度の強い化合物を用いること

電子輸送の各機能の高さを考慮し、必要に応じて設けられる。例えば、発光層に 用いる化合物の正孔注入輸送機能または電子注入輸送機能が高い場合には、正孔 注入輸送層または電子注入輸送器を設けずに、発光器が正孔注入輸送器または電 子注入輸送層を兼ねる構成とすることができる。また、場合によっては正孔注入 輸送層および電子注入輸送層のいずれも設けなくてよい。また、正孔注入輸送層 および電子注入輸送層は、それぞれにおいて、注入機能を持つ層と輸送機能を持 **つ層とに別個に扱けてもよい。**

発光層の厚さ、正孔注入輸送層の厚さおよび電子注入輸送層の厚さは特に限定 されず、形成方法によっても異なるが、通常、5~100 伽程度、特に10~ 200mmとすることが好ましい。

の上限は、通常、注入層で1000m程度、輸送層で100m程度である。この 正孔注入輸送層の厚さおよび電子注入輸送層の厚さは、再結合・発光領域の設 。電子もしくは正孔の、各々の注入層と輸送層を分ける場合は、注入層は 🖦以 計によるが、発光層の厚さと同程度もしくは1/10~10倍程度とすればよい I:、輸送層は20m以上とするのが好ましい。このときの注入層、輸送層の厚さ ような映厚については注入輸送層を2層設けるときも同じである。

ベクトルの制御や、発光の空間分布の制御を可能にでき、所望の色純度や業子や また、組み合わせる発光層や電子注入輸送層や正孔注入輸送層のキャリア移動 度やキャリア密度(イオン化ポテンシャル・電子観和力により決まる)を考慮し 、腹厚をコントロールすることで、再結合領域・発光領域を自由に設計すること が可能であり、発光色の設計や、両艦艦の光の干渉効果による発光輝度・発光ス

効率な来子を得ることができる。

好ましい。正孔注入輸送層は、陽極からの正孔の注入を容易にする機能、正孔を

安定に輸送する機能および電子の輸送を低下させる機能を有し、電子注入輸送層

は、恰極からの電子の注入を容易にする機能、電子を安定に輸送する機能および 正孔の輸送を低下させる機能を有するものであり、これらの層は、発光層へ注入 される正孔や電子を閉じ込めさせて正孔や電子の密度を増大させて再結合確立を 向上させ、再結合領域を最適化させ、発光効率を改善する。正孔注入輸送層およ

び電子注入輸送層は、発光層に用いる化合物の正孔注入、正孔輸送、電子注入、

式(1)のクマリン誘導体は、高い蛍光強度をもし代合物なの1発光層に用いる ことが好ましい化合物であり、発光層におけるその含有量は0.0 mは以上、 さらには1. OMIX以上であることが好ましい。

ることができ、こうした蛍光物質としては、例えば、特開昭63-264692 本発明において、発光層には式()のクマリン誘導体のほかの蛍光物質を用い

1098/08360

#098/08360

(33)

子とする金属循体色素などのキノリン院導体、テトラフェニルブタジエン、アン **母公観に開示されているような化合物、例えばキナクリドン、ルブレン、スチリ ル梁色楽箏の化合物から選択される少なくとも1種が挙げられる。また、トリス** (8 -キノリノラト)アルミニウム毎の8 -キノリノールないしその誘導体を配位 さらには、梅興平8-12600号のフェニルアントラセン誘導体、梅爾平8-トラセン、ペリレン、コロネン、12-フタロペリノン誘導体等が挙げられる。 12969号のテトラアリールエテン誘導体等も挙げられる。

1 Owik, さらには0. 1~5wikであることが好ましい。ホスト材料と組み合わ スト材料と組み合わせて使用することが好ましく、ドーバントとしての使用が好 ましい。このような場合の発光層におけるクマリン誘導体の含有聲は0.01~ せて使用することによって、ホスト材料の発光被掻特性を変化させることができ 梅に、式(1)のクマリン精導体はホスト材料、特にそれ自体で発光が可能なホ 、長波長に移行した発光が可能になるとともに、来子の発光効率や安定性が向上

実際には、要求される輝度・寿命・駆動電圧によりドーブ通度を決めればよく 1418以上では、高輝度な素子が得られ、1. 5418以上 6418以下では高輝度 でかつ駆動電圧上昇が小さく、発光寿命の長い業子が得られる。

ナト金属館体、特にアルミニウム館体が好ましい。このときの8-キノリノール 式(1)のクマリン誘導体をドーブするホスト材料としては、キノリン誘導体が 好ましく、さらには8~キノリノールないしその誘導体を配位子とするキノリノ の誘導体は、8-キノリノールにハロゲン原子やアルキル基等が電換したもの、 ペンゼン類が縮合したものなどである。このようなアルミニウム類体としては、

ノリノラト) マグネシウム、ピス (ベンゾ [1] -8-キノリノラト) 亜鉛、ピ 具体的には、まず、トリス (8-キノリノラト) アルミニウム、ビス (8-キ 期昭63-264692号,梅爾平3-255190号、梅爾平5-70733 号、**倫関平**5-258859号、**侍関平**6-215874号等に開示されている ものを挙げることができる。これらの化合物は電子輸送性のホスト材料である。

リノラト) インジウム、トリス (5 - メチル-8 - キノリノラト) アルミニウム .8-キノリノラトリチウム、トリス (5-クロロ-8-キノリノラト) ガリウ ム、ピス (5-クロロ-8-キノリノラト) カルシウム、5, 7-ジクロル-8 -キノリノラトアルミニウム、トリス(5,7~ジブロモ-8-ヒドロキシキノ リノラト)アルミニウム、ポリ〔亜鉛(1)-ビス(8-ヒドロキシ-5-キノ ス (2ーメチルー8ーキノリノラト) アルミニウムオキシド、トリス (8ーキノ リニア)メタン」、蜂がある。

チルフェノラト) アルミニウム(!!!)、ピス (2-メチル-8-キノリノラト)(ピス(2-メチル・8-キノリノラ り (メターフェニルフェノラト) アルミニウ リノラト)(3, 4-ジメチルフェノラ b)アルミニウム(!!!)、ピス(2-メチル 8-キノリノラト) (メタークレゾラト) アルミニウム(!!!). ピス (2-メチ ル-8-キノリノラト)(パラ-クレゾラト)アルミニウム(111)、ピス(2-メ -8-キノリノラト) (3, 5-ジメチルフェノラト) アルミニウムIII), ビ また、8-キノリノールないしその誘導体のほかに他の配位子を有するアルミ ニウム雄体であってもよく、このようなものとしては、ピス(2 - メチル-8-ス (2 - メチル - 8 - キノリノラト) (3, 5 - ジー teri - ブチルフェノラト) キノリノラト) (フェノラト) アルミニウム(!!!)、ピス(2-メチル-8-キ ノリノラト) (オルト-クレゾラト) アルミニウム(!!)、ピス (2-メチル-チル-8-キノリノラト) (オルト-フェニルフェノラト) アルミニウム(11)、 ム(111)、ピス(2-メチル-8-キノリノラト) (パラーフェニルフェノラト) アルミニウム(!!!)、ピス (2-メチル-8-キノリノラト) (2, 3-ジメ 2, 6ージメチルフェノラ りアルミニウム(III)、ピス(2ーメチルー8ーキノ アルミニウム(!!!)、ピス (2 - メチル-8 -キノリノラト) (2, 6 - ジフェ ニルフェノラト) アル

ニルフェノラト)アルミニウム(III)、ピス(2ーメチル-8-キノリノラト) (2 ミニウム(!!!)、ピス (2-メチル-8-キノリノラト)(2, 4, 6-トリフェ , 3, 6-トリメチルフェノラト) アルミニウム(III)、ピス (2-メチル-8 **-キノリノラト)(2,3,5,6・テトラメチルフェノラト)アルミニウム**

W098/08360

 ピス (2 - メチルー8 - キノリノラト) (1 - ナフトラト) アルミニウム 、4ージメチル-8-キノリノラト) (3、5ージメチルフェノラト) アルミニ ウム(III)、ビス (2, 4-ジメチル-8-キノリノラト) (3, 5-ジ+eri - プチルフェノラト)アルミニウム(III)、ピス(2 - メチルー4ーエチルー8 -キノリノラト) (バラークレゾラト) アルミニウム(III)、ピス (2-メチル-4 - メトキシ-8-キノリノラト) (パラ-フェニルフェノラト) アルミニウム (11) ピス (2 - メチルー8 - キノリノラト) (2 - ナフトラト) アルミニウム ノラト) アルミニウム(III), ピス (2, 4-ジメチル-8-キノリノラト) (- キノリノラト) (メターフェニルフェノラト) アルミニウム(111), ピス(2 パラーフェニルフェノラト) アルミニウム(!!!)、ピス(2,4-ジメチル-8 ピス(2-メチル-5-シアノ-8-キノリノラト) (オルト-クレゾラ ト) アルミニウム(111)、ピス (2 - メチル-6-トリフルオロメチル-8-キ (III)、ピス(2,4-ジメチル-8-キノリノラト) (オルト-フェニルフェ ノリノラト) (2-ナフトラト) アルミニウム(111) 等がある。

4ージメチル-8-キノリノラト)アルミニウム(111)-ローオキソーピス(2, 4-ジメチル-8-キノリノラト)アルミニウム!!!)、ピス(4-エチル チルー4ーメトキシキノリノラト)アルミニウゼ[11] - 4 - オキソーピス(2 このほか、ビス (2ーメチルー8ーキノリノラト) アルミニウム[11]ーμー - エチル-2-メチル-8-キノリノラト)アルミニウゼIII)、ピス (2-メ -シアノ-2-メチル-8-キノリノラト) アルミニウム(III)、ピス (2-メ オキソービス (2-メチル-8-キノリノラト) アルミニウム(!!!)、ビス (2 - 2 - メチル- 8 -キノリノラト)アルミニウ仏!!!) - 4 - オキソーピス (4 -2-メチル-8-キノリノラト)アルミニウム(!!!) - 4-オキソーピス (5 - メチルー4-メトキシキノリノラト)アルミニウ*仏*111)、ピス(5 - シアノ

これらのなかでも、本発明では、特にトリス(8-キノリノラト)アルミニウ

ムを用いることが好ましい。

ントラセン誘導体や格闘平8-12969号に記載のテトラアリールエテン誘導 このほかのホスト材料としては、梅爾平8-12600号に記載のフェニルア 体なども好ましい。

フェニルアントラセン誘導体は、下記式(V)で表されるものである。 (A) 社

A1-11-A2

3

式(V)において、A¹およびA²は、各々モノフェニルアントリル基またはジ フェニルアントリル基を表し、これらは同一でも異なるものであってもよい。

うな電換基の置換位置は特に限定されないが、アントラセン環ではなく、アント ラセン環に結合したフェニル基であることが好ましい。また、アントラセン環に A1、A2で表されるモノフェニルアントリル基またはジフェニルアントリル基 は、無置後でも置換基を有するものであってもよく、置換基を有する場合の置換 基等が挙げられ、これらの置後基はさらに置後されていてもよい。また、このよ おけるフェニル基の結合位置はアントラセン類の9位、10位であることが好ま 基としては、アルキル基、アリール基、アルコキシ基、アリーロキシ基、アミノ

式(V)において、L¹は単結合またはアリーレン基を表す。L¹で表されるア ピフェニレン基、アントリレン基等の通常のアリーレン基の他、2個ないしそれ リーレン基としては、無置後であることが好ましく、具体的にはフェニレン基、 以上のアリーレン基が直接連結したものが挙げられる。L¹としては、単語合、 D-フェニレン基、4,4、-ピフェニレン基等が好ましい。

アルキレン基、- () - 、 - S - または - N R -- が介在して遺籍するものであって また、11で表されるアリーレン基は、2個ないしそれ以上のアリーレン基が

る。なかでも、アリール基が好ましく、上配のフェニル基のほか、A^、A2であ もよい。ここで、Rはアルキル基またはアリール基を表す。アルキル基としては メチル基、エチル基勢が挙げられ、アリール基としてはフェニル基等が挙げられ

ロメチルー8-キノリノラト) アルミニウム(111) - 4-オキソーピス(2-メチ ルーちートリフルオロメチルー8 - キノリノラ Bアルミニウム(111) 等であって

$$Ar^{1} \qquad Ar^{2} \qquad (V1)$$

式 (VI) において、Arl, ArlatびAr3は、各々芳香族残基を表し、こ れらは同一でも異なるものであってもよい。

Ar1~Ar3で妻される芳香族残島としては、芳香族故化水寮墓アリール場) の芳香核炭化水沸基であってよく、館合環や環集合も含まれる。芳香核炭化水茶 基は、総族素数が6~30のものが好ましく、個後基を有するものであってもよ い。環接基を有する場合の置接基としては、アルキル基、アリール基、アルコキ 例えばフェニル基、アルキルフェニル基、アルコキシフェニル基、アリールフェ ニル基、アリーロキシフェニル基、アミノフェニル基、ピフェニル基、ナフチル 、芳香核核果類基が挙げられる。芳香核苡化木染基としては、単類もしくは多類 シ蓋、アリーロキシ墓、アミノ墓勢が挙げられる。芳香族族化水兼基としては、 幕、アントリル基、ピレニル基、ベリレニル基などが挙げられる。

また、芳香族複素類基としては、ヘデロ原子として〇、N、 Sを含むものが好 ましく、5員環であっても6員環であってもよい。具体的には、チエニル基、フ リル基、ピローリル基、ピリジル基などが挙げられる。

Arl~Ar3で表される芳香族基としては、特にフェニル基が好ましい。

後エーテルまたは芳香族アミンから誘導される2~6価、特に2~4価の残基で あることが好ましい。これらの芳香族残基は、さらに置線基を有するものであっ L²はn価の芳香族残基を表すが、钝に芳香族炭化水素、芳香族複素環、芳香 nは2~6の整数であり、特に2~4の整数であることが好ましい。 てもよいが、無置換のものが好ましい。

式(V)、(VI)の化合物は基の組合世等によって電子輸送性あるいは正孔輪

(36)

W098/08360

送性のホスト材料となりうる。

混合層における式(1)のクマリン誘導体の合有量は、0.01~20/18、さらに 1種以上の電子注入輸送性化合物との混合層とすることも好ましく、この混合層 わせるものとする他、少なくとも一種以上の正孔注入輸送性化合物と少なくとも 式(1)のクマリン誘導体を用いる発光層としては、上記のホスト材料と組み合 中に式(1)の化合物をドーパントとして含有させることが好ましい。このような は0. 1~15mlXとすることが好ましい。

混合層では、両キャリアのホッピング伝導パスができるため、各キャリアは極 性的に優勢な物質中を移動し、逆の極性のキャリア注入は起こりにくくなるので 、 混合する各化合物をキャリアに対して安定な化合物とすることで、有機化合物 がダメージを受けにくくなり、素子寿命がのびるという利点があるが、式)の クマリン誘導体をこのような混合層に含有させることにより、キャリアに対して 安定なまま混合層自体のもつ発光波長を変化させることができ、発光波長を主に 長波長に移行させることができるとともに、発光強度を高め、かつ素子の安定性 が向上する。

- 27 3 / ピフェニル, N, N' - ピス (-3 - ピフェニル) - N, N' - ジ 混合層に用いられる正孔注入輸送性化合動および電子注入輸送性化合物は、各 々、後記の正孔注入輸送履等用の化合物および電子注入輸送層等用の化合物の中 から選択すればよい。なかでも、正孔注入輸送性化合物としては芳香族三級アミ ンを用いることが好ましく、具体的には式(1)のテトラアリールジアミン病導 体、N, N' - ピス (-3-メチルフェニル) - N, N' -ジフェニル-4, 4 フェニルー4, 4' -ジアミノピフェニル、N, N' -ピス (-4-1-ブチ

エニルー4, 4' -ジアミン、N, N' -ジフェニルーN, N' -ピスー (-4 ルフェニル)- N, N' -ジフェニル-1, 1' -ピフェニル-4, 4' -ジアニン, N, N, N' , N' -デトラキス (-3-ピフェニル) - 1, 1' -ピフ - (N-3 (メチルフェニル) -N-フェニル) アミノピフェニル-4-イル EP0650955A1 (対応斡題平7-43564号) 毎に配載の化合動が終) ペンジジンなど、梅爾昭63-295695号、梅爾平5-234681号、

げられ、なかでも式 (1) のテトラアリールジアミン誘導体が好ましい。また、 (33)

電子注入輸送性化合物としては、キノリン誘導体、さらには8-キノリノールな

いしその誘導体を配位子とする金属維体、特にトリス(8~キノリノラト)アル この場合の混合比は、キャリア密度、キャリア移動度により混合比を決めるこ とが好ましい。正孔注入輸送性化合物/電子注入輸送性化合物の重量比が、1/ 99~99/1, さらには20/80~80/20, 特には30/70~70/ 3 0程度となるようにすることが好ましい。ただし、楽子における材料の組合せ ミニウムを用いることが好ましい。

化合物とは、同様に構成した単層騰楽子を用いて正孔(ホール)と電子の電統密 母ましくは6倍以上、より好ましくは10倍以上になるものである。なお、上紀 は6倍以上、より好ましくは10倍以上になるものである。一方電子注入輸送性 と陽極の間に設けた単層襲業子を用い、正孔(ホール)と電子の電液密度を測定 したとき、正孔の電流密度が電子の電流密度に比べ2倍を超えるもの、好ましく ここで、正孔注入輸送性化合物とは、1 加程度のこの化合物の単層膜を撤極 度を測定したとき、電子の電流密度が正孔の電流密度に比べ2倍を超えるもの、 で用いる陰極および陽極は、実際に用いるものと同一のものである。 によってはこの制限は受けない。

末端とすることが好ましく、具体的には1~8 finとすることが好ましく、さら また、混合間の厚さは、分子層一層に相当する厚みから、有機化合物層の膜厚 には5~60mm、特には5~50mmとすることが好ましい。

なお、上記のような混合層においては、式(1)のクマリン誘導体のほか、式 (III) のキナクリドン化合物または式 (V) のスチリル系アミン化合物をドー ントとして用いることができる。この場合のドーブ重は式(1)のクマリン誘導

体と回接である.

W098/08360

38

W098/08360

€

ルキル幕またはアリール基を委し、これらは同一でも異なるものであってもよい 式 (III) について説明すると、式 (III) 中、R $_{21}$ およびR $_{22}$ は水薬原子、ア 置換基を有していてもよい。具体的には、メチル基、エチル基、プロビル基、プ 。 R_{21} 、 R_{22} で表されるアルキル基としては、炭素数 $1 \sim 5$ のものが好ましく、 チル基等が挙げられる。

R₂₁、R₂₂で表されるアリール基としては、置換基を有していてもよく、総戌 案数1~30のものが好ましく、具体的にはフェニル基、トリル基、ジフェニル アミノフェニル基等が挙げられる。

式(III)のキナクリドン化合物の具体例を以下に示す。具体例は下配式 XII R23、R24は各々アルキル基またはアリール基を表し、これらの具体例として 8) の R_2 1等の組合せで示している。また、西域の縮合ベンゼン類には1-位~ 5-位の位置を示し、これらにさらに絡合ベンゼン環がつく場合の位置がわかる は、R21、R22のところのものと同様のものを挙げることができる。 t およびu は各々のまたは1~4の整数であり、0であることが好ましい。t, uが2以上 であるとき、阶接する R_{23} 同士、 R_{24} 同士は互いに結合して堺を形成してもよく 、このような環としてはベンゼン環、ナフタレン関等の改業環が挙げられる。 ようにされている。

1CD 19	1 ₂ 1	1,22	H ₂₃	F.
1-1	I	I	x	I
11-2	-сн³	OH.	I	I
E-III	-C ₂ H ₅	- C ₂ H ₅	I	r
4-	-C3H,	-C ₃ H ₇	I	I
≅-S	고 고	-C.H	I	I
9-11	-Ph	rg-I	I	I
18-7	0-FUJ	0-►9.JL	x	I
8-8	m- 1-11/1	M- F U J	I	I
6-1	p-1-19.1€	16.4-q	r	I
111-10	Z(Ha)N—	N(Ph) ₂	r	r
≡ -11	-CH ₃	- CH	2,3-福合バン	2,3-結ゆ
111-12	I	Ι	2,3-440	2,3-46合

これらの化合動は公知の方法、例えば米国特許第2821529号、同第28 21530号、同第2844484号、同第2844485号等によって合成で き、市販品を用いることもできる。

3 9

式 (IV) について税明すると、式 (V) 中、R $_{31}$ は水素原子またはアリール基 を表す。R31で表されるアリール基としては置検基を有するものであってもよく 、総政衆数6~30のものが好ましく、例えばフェニル基等が挙げれられる。

R32およびR33は各々水業服子、アリール基またはアルケニル基を表し、これ らは何一でも異なるものであってもよい。

このような場合式 (V) で示される化合物から精準される一価の基間士が、それ R32、R33で表されるアリール基としては置換基を有するものであってもよく 、総炭素数6~10のものが好ましい。具体的にはフェニル基、ナフチル基、ア ントリル基等が挙げられ、置後基としてはアリールアミノ基、アリールアミノア リール基等が好ましい。また置後基にはスチリル基が合まれることも好ましく、 自体でまたは連結基を介して結合したような構造であることも好ましい。

く、総数果数2~50のものが好ましく、ピニル基等が挙げられ、ピニル基ともにスチリル基を形成していることが好ましく、このような場合、式 切)で示 R32、R34で表されるアルケニル基としては配換基を有するものであってもよ される化合物から誘導される一価の基同士が、それ自体でまたは適格基を介して 笛合したような構造であることも好ましい。

Ratはアリールアミノ基またはアリールアミノアリール基を表し、これらには

スチリル基を合んでいてもよく、このような場合、上配の同じく、式 (V) で示 される化合物から誘導される一個の基同士がそれ自体でまたは連絡基を介して結 合したような構造であることも好ましい。

式(IV)のスチリル条アミン化合物の具体倒を以下に示す。

 $\widehat{\boldsymbol{\Xi}}$

_

17-2

<u>₹</u>

₹-

これらの化合物は公知の方法、例えばトリフェニルアミン解導体をWitti B反応させる、あるいはNi (O) 樹体を用いてハロゲン化トリフェニルアミン 誘導体を(ホモ・ヘデロ)カップリングさせることによって合成でき、市販品を

用いることもできる。 なお、斑合瞳におけるドーパントは、1種のみを用いても、2種以上を併用し

祝台羅の形成方法としては、異なる素雑節より素貌させる共業権が好ましいが、素気圧(素発剤度)が同程度あるいは非常に近い場合には、予め同じ素雑ポー

ド内で設合させておき、兼着することもできる。認合層は化合物同士が均一に認合している方が好ましいが、場合によっては、化合物が助状に存在するものであってもよい。発光層は、一般的には、有機蛍光物質を兼着するか、あるいは溶液として電接スピンコート等するか、あるいは樹脂パインダー中に分散させてコーティングすることにより、発光層を所定の厚さに形成する。

本発明では、少なくとも1層の正孔住入性および/または輸送性の層、すなわちに孔柱入棒送層、正孔柱入層、正孔棒送層のうちの少なくとも1層を設け、特に発光層が混合層を与ってない場合。少なくとも1層に式(1)のテトラアリールジアミン誘導体を含有させる。このような層中の式(1)のテトラアリールジアミン誘導体を含有量は10mg以上であることが好ましい。また同脳中あるいは別間中で式(1)のテトラアリールジアミン誘導体の角間できる正式は入性および/または輸送性の層用の化合物としては、特別組63~29569544なび/または輸送性の層用の化合物としては、特別組63~29569544なび/ボアリールデ導体、イミダゾール誘導体、アミノ誘導体、カルバゾール誘導体、イリアソール誘導体、イミダゾール誘導体、アミノ基を有するオキサジアゾール誘導体、ボリチオフェン等が挙げられる。これらの化合物は2種以上を混合して用いてもよく、また場階して用いることができる。なお、混合層タイプの発光間と超み合わせる場合、必ずしも式(1)のテトラアリールジアミン誘導体に限定されず広く用いることができるが、表字の設計によっては発光層に関接する正式、注入輸送機に配っては一位の表面に対しるとかできるが、表字の設計によっては発光層に関接する正式、注入輸送機を配ったとができるが、表字の設計によっては発光層に関接すること

好ましいこともある。

正孔柱入棒送槽を正孔柱入層と正孔輸送層とに分けて設層する場合は、正孔柱入機送層用の化合物のなかから好ましい組合せを選択して用いることができる。このとき、隔鏡(スズドープ酸化インジウム:1 TO等)値からイオン化ポテンシャルの小さい化合物の層の顔に視層することが好ましく、陽磁に接して正孔柱入層、発光層に接して正孔輸送層を設けることが好ましい。また陽極表面には薄膜性の良好な化合物を用いることが好ましい。このようなイオン化ポテンシャル

と接層版の関係については、正孔社入権送層を2層以上設けるときも同様である。このような機圏原とすることによって、駅動電圧が低下し、電流リークの発生やグークスポットの発生・成長を防ぐことができる。また、業子化する場合、蒸始を用いているので1~1のm程度の薄い緩も、均一かつピンホールフリーとすることができるため、正孔柱入層にイオン化ポテンシャルが小さく、可視部に吸収さらしような化合物を用いても、発光色の色調変化や阿吸収による効率の低下を防ぐことができる。

|式(II)||のテトラアリールジアミン統等体は、一般に発光重整の面に用いることが発ました。

本発明では、電子注入性および/または輸送性の層として電子注入輸送層を設けてもよい。電子注入輸送層には、トリス(8 - キノリノラト)アルミニウム等の8 - キノリノールなしいその誘導体を配位子とする有機金属縮体などのキノリン誘導体、オキサジアゾール誘導体、ベリンン誘導体、ピリジン誘導体、オーキリング・ル誘導体、グリエルキノン誘導体、オーキリン防導体、ジフェニルキノン誘導体、ニトロ値換フルオンン誘導体、キノキリン誘導体、ジフェニルキノン誘導体、ニトロ値換フルオンン誘導体、キノキリン誘導体、ジフェニルキノン誘導体、ニトロ値換フルオンン誘導体、キノキリン誘導体、ジフェニル・エイリノラト)アルミニウム等を使ってもってもよく、このような場合はトリス(8 - キノリノラト)アルミニウム等を使用することが好ました。電子注入輸送層の形成は発光層を開まが適等によれば

電子注入輸送層を電子注入層と電子輸送層とに分けて設層する場合は、電子注入砂送層用の化合物のなかから好ましい組合せを避扱して用いることができる。 このとき、除癌機から電子観知力の着の大きい化合物の陣の筋に積層することが 好ましく、極低に接して電子注入層、発光層に接して電子輸送層を設けることが 好ましい。電子観知力と報層値との関係については電子注入輸送層を2層以上設けるときも同様である。

本発明では、上記の発光層を正孔注入輸送器を電子往入輸送器などのような有額で含む含むでは、一種の製業タエンチャーとして担られているような化合物を含むさせてもよい。このようなクエンチャーとしては、ルブレンやにッケン維体、ジフェニルインベンソフラン、二級アミン等が参げられる。

#098/08360

本発明において、陰極には、仕事関数の小さい材料、例えば、1.1、Na,M あることが好ましい。陰極の厚さは10~1000回程度とすることが好ましい g、A1、Ag、Inあるいはこれらの1種以上を含む合金を用いることが好ま しい。また、陰極は結晶粒が細かいことが好ましく、特に、アモルファス状態で ,また、電極形成の最後にA1や、フッ楽化合物を素者、スパッタすることで封

有機EL菓子を面発光させるためには、少なくとも一方の電極が透明ないし半 透明である必要があり、上記したように陰極の材料には制限があるので、好まし

の多重反針による光干渉効果が、高い光取り出し効率、高い色額度を満足できる 早み10~300m)が挙げられる。実際には、1T0両界面と陰電極面での光 ように1TOの膜厚、光学定数を設計してやればよい。またディスプレイのよう な大きいデバイスにおいては、1T0の抵抗が大きくなるのでA1等の配線をし

ガラスや樹脂等の透明ないし半透明材料を用いる。また、基板には、図示のよう に、カラーフィルター腰や蛍光物質を含む蛍光姿換フィルター康、あるいは誘電 基板材料に特に制限はないが、図示例では基板側から発光光を取り出すため、 体反射機を用いて発光色をコントロールしてもよい。

なお、基板に不透明な材料を用いる場合には、図1に示される積層順序を逆に してもよい。

本発明では、発光層に式(1)の種々のクマリン誘導体を用いることによって例 えば殺 (λmax 490~550nm)、青 (λmax 440~490nm)、赤 (λmax 580~660mm) の発光を得ることができ、特に Max 480~640mmの発 光を好ましく得ることができる。

このときの縁、青、赤のCIE色度座標は、好ましくは現行CRTの色純度と 同等以上またはNTSC模等の色純度と同等であればよい。

上記の色度座標は一般的な色度測定機で測定することができる。本発明ではト プコン社製の測定機BM-7、SR-1などを用いて測定している。 本発明における好ましい Amax、CIE色度座標のx、y値の発光は、カラー フィルター戦や蛍光変換フィルター膜などを設けることによって得てもよい。

。このときカットする光は緑の場合560m以上の波長の光および480m以下 の波長の光であり、青の場合490m以上の波長の光であり、赤の場合580mm し、取り出し効率・色質度を製造化すればよい。また、EL素子材料や いることが好ましく、これにより業子の耐光性・表示のコントラストも向上する カラーフィルター膜には、液晶ディスプレイ等で用いられているカラーフィル ターを用いてもよいが、有機ELの発光する光に合わせてカラーフィルターの特 蛍光変換層が光吸収するような短波長の光をカットできるカラーフィルターを用

> 陽極の厚さは10~500ma程度とすることが好ましい。また、素子の信頼性を 向上させるために駆動電圧が低いことが必要であるが、好ましいものとして10 ~300/cm2または100/cm2以下 (通常0. 1~100/cm2) の1TO (

ーパントをドープしたポリピロールなどを陽極に用いることが好ましい。また、

くは発光光の透過率が80%以上となるように陽極の材料および厚さを決定する 120 (亜鉛ドーブ酸化インジウム) 、SnO₂、N1、Au、Pt、Pd、ド

ことが好ましい。具体的には、例えば、1TO(スズドーブ酸化インジウム)、

N098/08360

E色度座属において好ましいx、y値が得られる。カラーフィルター膜の厚さは 以下の被長の光である。このようなカラーフィルターを用いることにより、CI 0. 5~20 四程度とすればよい。

また、誘電体多層膜のような光学脊膜を用いてカラーフィルターの代わりにし

<u> 蛍光瓷線フィルター膜は、EL発光を吸収し、蛍光瓷物膜中の蛍光体から光を</u> 放出させることで発光色の色変換を行うものであるが、パインダー、蛍光材料、 光吸収材料の三つから形成される。

100mmである蛍光物質が好ましい。実際には、レーザー用色楽などが適してお パインダーは基本的に蛍光を消光しないような材料を選べばよく、フォトリソ <u>蛍光材料は、基本的には蛍光量子収率が高いものを用いればよく、EL発光液</u> り、ローダミン米化合物、ベリレン米化合物、シアニン系化合物、フタロシアニ ン系化合物(サブフタロシアニン等も合む)、ナフタロイミド系化合物、縮合環 **グラフィー、印刷等で微細なバターニングができるようなものが好ましい。また** 長域に吸収が強いことが望ましい。具体的には蛍光スペクトルの発光値大波長え maxが緑の場合490~550mm、青の場合440~480mm、赤の場合580 ~6 4 0 naであり、 λaax付近のスペクトルの半値幅がいずれの場合にも 1 0~ **炭化水素系化合物、縮合複業環系化合物、スチリル系化合物等を用いればよい。** 、110の成蹊時にダメージを受けないような材料が好ましい。

光吸収材料は、蛍光材料の光吸収が足りない場合に用いるが、必要のない場合 は用いなくてもよい。また、光吸収材料は、蛍光材料の蛍光を消光しないような

メージが防止でき、後工程での問題が起きないような材料を選択すればよく、そ また、カラーフィルター膜や蛍光変換フィルター膜の上には保護膜を設けるこ とが好ましい。保護膜の材質はガラス、樹脂等であってよく、フィルター膜の夕 の厚さは1~10 (4)程度である。保護應を設けることにより、フィルター膜の ダメージを防止でき、表面をフラット化でき、屈折率や襲厚の調整、光取り出し 効率の向上等を図ることができる。

これらのカラーフィルター農、蛍光変換フィルター膜、保軽膜の材料は、市販 品をそのまま用いることができ、これらの課は整布法、電解整合法、気相成長法 (蒸着、スパッタ、CVD) 等によって形成することができる。

次に、本発明の有機EL素子の製造方法を設明する。

隆極および陽極は、素着法やスパッタ法等の気相成長法により形成することが

正孔注入輸送層、発光層および電子注入輸送層の形成には、均衡な薄膜が形成 um程度である。)の均質な薄膜が得られる。結晶粒径が0.1mを超えている と、不均---な発光となり、兼子の駆動電圧を高くしなければならなくなり、電荷 アモルファス状態または結晶粒径が0.1.4以下(通常、下限量は0.001 できることから真空蒸着法を用いることが好ましい。真空蒸盪法を用いた場合、 の注入効率も著しく低下する。

真空素着の条件は特に限定されないが、1 0 -3pa(1 0 -5tott)以下の真空度 とし、素着速度は0.001~1mm/sec程度とすることが好ましい。また、真 空中で連続して各層を形成することが好ましい。真空中で連続して形成すれば、 各層の界面に不純物が吸着することを防げるため、高特性が得られる。また、楽 子の駆動電圧を低くすることができる。

> このような蛍光変換フィルター用いることによって、CIE色度座欄において 仔ましいx、y値が得られる。また、蛍光敷換フィルター膜の厚さは0. 5~2 本発明では図示例のようにカラーフィルター酸と蛍光変換フィルター膜とを併 用してもよく、好ましくは発光光を取り出す側に特定波長の光をカットするよう

材料を置べばよい。

なカラーフィルター腹を配置すればよい。

0 μ量程とすればよい。

が好ましいが、予め起合してから蒸着してもよい。またこの他、踏被整布法(ス ピンコート、ディップ、キャスト等)、ラングミュア・プロジェット(LB)法 などを用いることもできる。路波整布法では、ポリマー等のマトリクス物質中に これら各層の形成に真空蒸着法を用いる場合において、1層に複数の化合物を 含有させる場合、化合動を入れた各ポートを個別に温度制御して共業着すること

W098/08360

各化合物を分散させる構成としてもよい。

発光層とこれより陽極朝の正孔輸送性の発光層との組合せ、バイボーラ型発光層 以上においては、単一色発光の有機EL業子について述べてきたが、本発明で は2種以上の発光種を発光させることが可能な有機を1素子を構成することがで きる。このような有機EL素子では、バイボーラ型発光層を含む2層以上の発光 層を設け、2層以上の発光層をバイボーラ型発光層筒士の組合せ、バイボーラ型 とこれより陰極朝の電子輸送性の発光層との組合せのいずれかとするものである ことで、バイボーラ型発光層は、発光層内での電子注入・輸送とホール注入・ 始送が同じ程度あり、電子とホールが発光層全体に分布することで再結合ポイン トおよび発光ポイントが発光層内全体に拡がっている発光層である。

さらに説明すると電子輸送性層から注入される電子による電流密度とホール輸 送性層から注入されるホールによる電流密度が同程度のオーダー、すなわち四キ ャリアの観波密度の比が1/10~10/1、好ましくは1/6~6/1、より 好ましくは1/2~2/1である発光層である。

この場合の両キャリアの電流密度の比は、具体的には、実際に使用するものと 同じ電極を用い、発光層の単層膜を11個程度の厚さに成膜し、この電検密度の 測定値から求めればよい。

…方、正孔 、送性の発光層は、ホールの電液密度がバイボーラ型よりも高いも のであり、電子輸送性のものは、亀子の電波密度がパイポーラ型より高いもので

さらに、パイポーラ型発光層を主体にして説明する。

域を狭めるような大きなキャリアの障壁のない発光層を作ることがバイボーラ型 発光層には必要である。

> すなわち、発光層でのキャリア密度は、各界面での障壁で決まる。例えば、塩 子については電子注入される発光層界面での電子の障壁の大きさ(電子規約力の 差)で決まり、ホールについてはホール注入される発光層界面でのホールの障壁

一般には電波密度はキャリア濃度とキャリア移動度の様で決まる。

の大きさ(イオン化ポテンシャルの差)で決まる。また、キャリア移動度は発光

層に用いる材料の循鎖で決まる。

また、発光層からの各キャリアの突き抜けを防止するため、ホール輸送性層の 電子プロック機能や電子輸送性層のホールブロック機能も効率の向上に有効であ る。さらにこのような機能は、複数層の発光層を持つ構成においては、それぞれ のプロック層が再結合ポイントおよび発光ポイントとなり、複数の発光層を発光

これらの値により、発光層内の電子とホールの分布が決まり、発光候域も決ま

実際には、戦極・電子輸送性器・ホール輸送性器でのキャリア濃度・キャリア 移動度が十分大きければ上記のように界面の障壁だけで問題は片ずくが、電子輸 送性層・ホール始送性層に有機化合物を用いた場合、発光層に対してキャリア輸 送性層の輸送能力が不十分になるため、発光層のキャリア凝度はキャリア柱入戦 極のエネルギーレベルとキャリア輸送性層のキャリア輸送性(キャリア移動度・ エネルギーレベル)にも佐存する。このため、発光層への各キャリア電液密度は 用いる各層の有機化合物の特性に大きく依存する。

ここで比較的単純な場合を用いてさらに説明する。

この場合ホール輸送性層から発光層へのホールに対する障壁と電子輸送性層か 5発光層への電子に対する障壁が等しい時もしくは、非常に近い値<0.2V) アの移動度が等しければ、発光層内で再結合がキャリアの突き抜けがない場合 例えば、陽極/ホール輸送性層/発光層/電子輸送性層/陰極の構成において であれば発光層への各キャリア注入量は同程度となり、発光層各界面近傍での電 子濃度とホール遷度は等しいか非常に近い濃度となる。ここで発光層の各キャリ 効率的に起こり高輝度・高効率な業子が得られる。しかしながら、電子とホール の衝突確率が高く局所的な領域で再絡合が起こる場合や、発光層内に大きなキャ リアの障壁(>0.2eV)等がある場合は、発光領域が拡がらず、複数の異な る発光被長の発光分子を同時に発光させることができなくなるので、バイボーラ 発光層界面での各キャリア輸送性層でのキャリア密度が一定の場合を考える。 発光層には向かない。適当な電子とホールの衝突確率を持たせて再結合領

9

(25)

させるバイボーラ型発光層を設計する上で重要である。

次に発光層内での各キャリア移動度が異なる場合、発光層界面での各キャリア輸送性層でのキャリア密度を顕微することで、上記のような単純な場合と同様なバイボーラ型発光層と同様な状態を形成できる。当然発光層でのキャリア移動度の低い方のキャリア注入性層界面のキャリア通度を高めてやらねばならない。

さらに、発光層界面での各キャリア輸送性層でのキャリア密度が製なる場合、 発光層内での各キャリア移動度を調整することで上記のような単純な場合と同様なバイオーラ型発光層と同様な状態を形成できる。

ただし、編纂には限界があり、理想的には発光層の各キャリア移動度と各キャリア衝破が等しいか、ほぼ同程度であることが設ましい。

上記のようなパイポーラ型発光層を設けることで、複数の発光層を移り発光業子が確られるが、名祭光層の発光変質性を得るこは、発光層を、色質的・化学的・観察化学的・光化学的に安定化しなければならない。

梅に発光層は、電子の柱入・輸送、ホールの柱入・輸送、再結合、発光などの機能が要求されるが、梅に電子・ホールの柱入輸送する状態は、アニオンラジカル・カチオンラジカルもしくは、それに近い状態に相当し、有機固体障験材料に対してこのような電気化学的状態での安定性が要求される。

また、有機ELの原理は電気的分子励起状態からの光放出による失活であり、 電気的に蛍光発光させることである。すなわち、固体薄膜中で蛍光を失活させる ような劣化物が微量でも生成すると発光寿命は数命的に揺くなり、契用に耐えな 案子の発光安定性を得るには上記のような安定性を持つ化合物・素子構成、特

てもよい

したかって、本発明におけるバイボーシ型発光層としては、領台階タイプのものが好ましく、2層以上の発光層はすくて領台層であることが好ました。また、2層以上の発光層のうち少なくとも1層にはドーバントがドープされていることが許ましく、おらに好ましくはすくこの発光層にドーバントがドープされているにいっているもの。

本発明の好ましい業子構成について説明すると、ドーバントをドープした混合階タイプの発光層のほかに、さらにドーバントをドープした発光層を設け、ドーピングした発光器を2層以上とするものである。ドーピングした発光層の組合せとしては、混合層向上、混合層とこれより降極数に設けられた正式を活性の発光を結れてくれた。環境は配いまれたは発達を設けられた電子像送柱の発光層はよび人または後極額に設けられた電子像送柱の発光層にあり、長寿命化を図る上では、徐に混合層向土の組合され呼ましゃ。

この場合の混合層は、前記と同様に、近孔注入輸送性化合物と電子往入輸送性化合物とを含有する層であり、これらの混合物をホスト材料として用いたものである。また正孔輸送性の発光層は正孔注入輸送性化合物を、電子輸送性の発光層は電子注入輸送性化合物を、電子輸送性の発光層は電子注入輸送性化合物を含々ホスト材料として用いたものである。

次に、このような特に好ましい有機EL業子における発光過程について説明す

1)まず、混合層向土の組合せ、例えば混合層が2層の場合を説明する。正孔注入性およびくまたは軸送性の層(「近孔層」と略す)般の混合層を混合第1層、電子注入性およびくまたは輸送性の層(「電子層」と略す)般の混合層を混合第8層と注入性およびくまたは輸送性の層(「電子層」と略す)般の混合層を混合第2層とすると、正孔層から注入された正孔(ホール)は混合第1層を通過し混合

第2個へ、電子層から注入された電子は混合第2層を通過し混合第1層へと進むことが可能である。再結合確単は電子道度、ホール選択および電子ボール衝突線 単によって決まるが、再結合概単は混合第1、第2層、界面等の障壁がないので広く分散する。したがって、混合第1、第2層でそれぞれ原起子が生成され、それぞれのホストから、最も近い発光値にエネルギー移動する。混合第1層で生成された砂段子はこの層中の発光値(ドーバント)へ、混合第2層ではこの脳中の

台層とすることで安定なバイボーラ型発光層を得ることができる。また、蛍光性

を強めることで高輝度とするために配合層に高蛍光性ドーバントをドーピングし

力法として、各キャリアに安定なホール輸送性化合物と電子輸送性化合物との超

上記の条件を全て適反するような化合物等を用いて発光階を形成してやればよいが、一つの化合物で、パイポーラ型発光器を形成するのは難しい。より結像な

に電気化学的に安定な化合物・業子構成を持つことが必要である。

桁になっている。 このような現象は配合層が3層以上であっても同様である。

ころような発表は自己できます。ことのことのできょう。 ただし、ドーバントがキャリアトラップとして働く場合、トラップの戻さを考賞する必要がある。

(1) 次に、正孔棒送性の発光層と並合発光層の組合せについて、例えば正孔層級から正孔棒送性の発光層、混合発光層の額に2層投付た場合を収明する。正孔層から往入されたホールは正孔棒送性の飛光層を通過し、電子層から往入された単子に、混合発光層やは、電子層からは入された電子に、混合発光層中で、電子器からは入された電子に、混合発光層中で、それぞれ耐圧する。正孔輸送性の発光層の界面近傍、および混合発光層中で、それぞれ耐圧する。正孔輸送性の段光層の界面近傍、および混合発光層中で、それぞれ耐圧する。正孔輸送性の段光層の水面がありが高にエッケレーションできる範囲にあるエネルギーギャップの一番かさい発光機にエネルギー移動する。この際正孔輸送性の層の界面近傍で生成された耐圧平はこの層中の発光機(ドーパント)へ、混合層ではこの簡中の発光機(ドーパント)へ、正ネルギー移動することにより、2種の発光機が発光可能になっている。また、正孔輸送性の間のドーパント」UMO準位において電子が運ばれ、正孔輸送性発発発発を発売し発光することで2種の発光が可能になる。

ル層す、tran のスペッ・ローン語が大変があった。 111)さらに、電子輸送性の発光層と起名発光層の組合せについて、例えば電子 を関から電子輸送性の発光層、混合発光層の肌に2層投けた場合を収明する。電子 音解から注入された電子は、電子輸送性の発光層中を通過し起合層へ進み、正孔 層から注入された電子は、電子輸送性の発光層中を通過し直合層へ進み、正孔 層から注入されたホールは混合層へ入る。混合層と電子輸送性の発光層の界面が な、まよび超合発光層中に拡がって同路合する。電子輸送性の発光層の界面が な よび握台投光庫中で、それぞれの超子が生成され、それぞれのホストから、励起 子のマイグレーションギャップの一番小さい発光権にエネルギー移動する。この 際、電子輸送性の発光層が耐で生成された励起子はこの簡中の発光値(ドーパン ト)へ、混合発光層ではこの簡中の発光値(ドーパント)へ、混合接光層ではこの簡中の発光値(ドーパン こと、または電子輸送性の層のドーパントHOMの準位においてホールが運ばれ

電子輸送性発光層中で再結合することにより、2種の発光種が発光可能になっ

W098/08360

(25

ている。

ii)、iii)については、これらの組合せ、あるいはこれらにおいて発光層を3層以よとしたときも同様の現象が指きる。

混合層におけるホスト材料としての正孔柱入輪送性化合物と電子社入軸送性化合物との混合比は目的とするホストのキャリア輪送性によって変化させればよく、通常体制化で5/95~95~75の範囲のなかから超択される。正孔柱入軸送性化合物比率の高い場合にはホール軸送量が多く再結合環域は関係倒にシフトし、電子注入軸送性化合物比率の高い場合には電子軸送量が多く再結合環境に接受機にジフトして、電子注入軸送性化合物比率の高い場合には電子軸送量が多く再結合域の指数極極にジフトする。それに伴って混合層の発光強度のバランスが変化する。このように、混合層型ホストのキャリア軸送性を変えることにより各発光層での発光徴度を変えることができる。

また、本契明では、ホスト材料の循環を放えることによってもキャリア輸送性を変えることによってもキャリア輸送性を変えることができる。

このように本発明で、2層以上の発光層の発光格性をそれぞれの間について調整可能とすることができる。したがって、発光層のキャリア輸送性と構成を機適にすることができる。このとき、一層に2種以上の発光線があってもよい。

(2011年) 17. (1975年) 17. (197

このように複数の発光格性の異なる発光層を設ける場合、発光極大波長が登安度のの発光層を陽極側に設けることが好ましい。また、長寿命化を図る上ではド

- イントとしてルブレン等のナフタセン骨格を有する化合**他を投光器**(特に服合**面)**にドーブすることが好ましい。

次に、このような多色発光に対応した有機をし業子に用いるホスト材料およびドーパントについて説明する。ドーパントとしては、すでに述べた式(1)で示されるクマリン説等体、式(811)で示されるキナクリドン化合物、式(81)で

(26)

W098/08360

示されるスチリル釆アミン化合物、ルブレン等のナフタセン骨格を有する化合物を用いることができる。このほか、前記の発光材料となりうる化合物も用いることができる。さらには、式 (VII) で示される縮合多環化合物を用いることができる。式 (VII) について説明する。式 (VII) には前記のルブレンも包含される

(Ar) _-L (VII)

式 (VII) において、Arは芳香族残益を衰し、mは2~8の整数であり、各

4のArは同一でも異なるものであってもよい。

芳香族残基としては、芳香族政化水素残基、芳香族被素嬰残墓が挙げられる。 芳香族政化水業残基としては、ベンゼン環を合む政化水業基のいずれであっても よく、例えば単型もしくは多頭の芳香族政化水薬残墓が挙げられ、縮合頭や頭集

合も合まれる。 芳香族設化水素残基は、総炭素效が6~30のものが好ましく、醴袋基を有す るものであってもよい。醴袋基を有する場合の簡後基としては、アルキル番、ア ルコキシ基、アリール基、アリールオギシ基、アニノ基、複素現基等が挙げられ る。芳香族既化水業残基としては、フェニル基、アルキルフェニル基、アルコキ シフェニル基、アリールフェニル基、アリールオキシフェニル基、アルケニルフ エニル基、アミノフェニル基、アリールオキシフェニル基、アルケニルフ エニル基、アミノフェニル基、アフテル基、アントリル基、ピレニル基、ペリレ 二ル基などが挙げられる。また、アルキニルアレーン(アリールアルキン)から 誘導されるアリールアルキニル基であってもよい。

が考えば表現代表としてはヘテロ原子としての、N、Sを含むものが好ましく 考者核複素現代基としてはヘテロ原子としての、N、Sを含むものが好ましく 、5 具類でも6 具類でもよい。具体的には、チエニル基、フリル基、ピローリル基、ピリジル基などが挙げられる。

、 Arとしては、労畜族族化水素残基が好ましく、特に、フェニル基、アルキル

 アリールフェニル基としては、アリール部分がフェニル基であるものが好ましく、このようなフェニル基は置換されていてもよく、このときの置換基はアルキル基であることが好ましく、具体的には上記のアルキルフェニル基のところで例示したアルキル基を挙げることができる。さらには、アリール部分は、フェニル基等のアリール基が置換したフェニル基であってもよい。このようなアリールフェニル基の具体例としては、(o, m, p)ーピフェニリル基、4ートリルフェニル基、3ートリルフェニル基、テレフェニリル基等が挙げられる。

 アミノフェニル基としては、アミノ部分がジアリールアミノ基であるものが好ましく、アリールアミノ基としてはジフェニルアミノ基、フェニルトリルアミノ基等が挙げられる。このようなアミノフェニル基の具体例としては、ジフェニルアミノフェニル基の実体の対象の、フェニルトリルアミノフェニル基の挙げられる。

ナフチル基としては、1-ナフチル基、2-ナフチル基等であってよい。 アリールアルキニル基としては、総改乗数8~20のものが好ましく、フェニ

ルエチニル基、トリルエチニル基、ピフェニリルエチニル基、ナフチルエチニル 基、ジフェニルアミノフェニルエチニル基、N-フェニルトリルアミノフェニル エチニル基、フェニルプロピニル基等が挙げられる。

また、式 (VII) におけるLは環数3~10、好ましくは3~6の縮合多環方

アルキルフェニル基としては、アルキル部分の鉄藻数が1~10のものが好ましく、アルキル名は直儺状であっても分岐を有するものであってもよく、メチル

フェニル基、アリールフェニル基、アルケニルフェニル基、アミノフェニル基

ナフチル基、アリールアルキニル基等が好ましい。

(89)

(23)

式構造をいう。据合多類芳客族としては、縮合多類芳香族設化水薬、縮合多類芳 香族のm(2~8)価の残基を表す。 榕合環とは、頭の構成原子のうち 2個以上 の原子が他の乗と共有して結合している炭楽架や複楽環などにより形成された類 香族複素類が挙げられる。

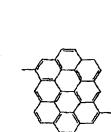
縮合多環が看後近化水業としては、アントラセン、フェナントレン、ナンタセン・ピアン、クリセン、トリフェニアン、ペンプ(c] フェナントレン、ペンン [a] アントラセン、ベンタセン、ベリレン、ジベンン [a, i] アントラセン 、ジベンゾ [a, h] アントラセン、ベンゾ [a] ナフタセン、ヘキサセン、ア ンタントレンなどが挙げられる。

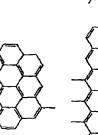
フタフェナントリジン、フェナントロオキサゾール、キノリノ [6, 5-f] キノリン、ベンゾ [b] チオファントレン、ベンゾ [g] チオファントレン、ベンゾ [l] チオファントレン、ベンゾ [l] チオファントウェノンなどが挙げられ **縮合多頭芳香族複素環としては、ナフト〔2, 1-f〕イソキノリン、α-ナ**

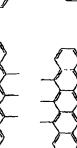
化水栗から豚襷される2~8価、さらには2~6価の残益であることが好ましい 棒には、縮合多環芳香族炎化水業が好ましく、しはこれらの縮合多環芳香族炭

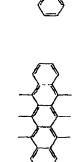
このような箱合多環芳香族の2~8価の残基しの具体例を以下に示す。

W098/08360









なお、Lで表される糖合多環芳香族の2~8節の残基は、さらに置換基を有していてもよい。 特に、Lとしては、ベンゼン環が直導状に縮合したナフタセン、ベンタセンま

W098/08360

たほくキサセンから祝奉される2~8倍、参に2~6億の残壊が好ましい。とりわけナンダセンから祝奉されるもの、すなわちナンダセン幹格を在する代命総を編成するものが好ましい。

また、したしてはアントラセンから誘導される2~6価、さらには2~4価の残差が好ましい。ただし、Lがアントラセンから誘導される2または3個の残差が発ました。ただし、Lがアントラセンから誘導される2または3個の収差であるとき、2個または3個存在するArのうち、少なくとも1個はアルキルアルーン(アリールアルキン)から誘導される残差である。さらには、Arのうち2個以上がこのような残差であることが好ましい。そして、特にはLはアントラセンから誘導される3価の残差が好ましく。式 **111)のNC合物としては、このようなLであって、2個のArがアリールアルキニル差、1個のArがピス(アリールアルキニル差、1個のArがピス(アリールアルキニル)アントリル基であるものが好ましく、特には式 **01-A

(Arij) 2-L1-L2-(Arij) 2 式中、LjおよびLyは各々アントラセンから誘導される3面の残差を表し、これらば通常同一であるが、異なっていてもよい。ArijおよびArigは各々アリールアルキニル基を表し、これらは通常同一であるが、異なっていてもよい。なお、アリールアルキニル基のアントラセンにおける結合位置は、アントラセンの9,10位であることが好ましく、アントラセン同士は1位または2位で結合することが好ましい。また、アリールアルキニル基は具体的には前記と回係のものが挙げられる。

以下に、式(VIII)で養される化合物の具体例を示すが、本発明はこれらに限定されるものではない。ここでは、式(VII – I)~(VII – 8)を用いて、これらROI等の組み合わせで示している。なお、ROI~ROI等のようにまとめて示しているものについては、特にことわらないかぎり、Hであることを示し、すべてHであるときはHで示している。

Hose Ross Ross Ross Ross (VII-1)

W098/08360

Roiz	m-ピフェニリル	シビフェニリル	4-n-ブチルフェニル	4-t-ブチルフェニル	か-ピフェニリル	f g	of the state of th	£	2-ナフチル	£ 5	1・ナフチル	m - ኮሀ <i>ነ</i> ሪ	0- FUJ	p. トリル	ę A
=	Ę	٩ تر	4	4-	אָ	}	1	а_	2			Ε	0	a	1
E,	I	I	x	I	I	x	I	I	I	I	x	x	r	I	I
Ros Ro7~Ro10 Ro11	I	r	æ	I	x	I	x	I	Ι	I	I	I	Ξ	I	I
er Se	I	I	I	I	I	x	I	I	I	I	I	I	I	I	I
R ₀₁ -R ₀₄ R ₀₆	9-ピフェニリル	0-ピフェニリル	4-1-ブチルフェニル	4-t-ブチルフェニル	アピフェニリル	# N f	A. A.	ď	2-ナフチル	H3	1・ナフチル	m· トリル	0-1-11/16	p- + U.A.	E C
H _e	I	r	I	I	I	I	I	r	x	I	I	I	I	I	I
代合物 No.		1-2	1-3	4	1-5	1 .	7-1	1-8	6-	1-10	11	1-12	1-13	1-14	1-15

_

¥098/08360

(63)

-C≡C-Ph H -C≅C-Ph -C≡C-Ph 듄 Ro7~Ro10 Ro1: £ H -C≡C-Ph H -CEC-Ph 1.19 H −C≡C− 代合物 Ror~Rot Ros 1-24 1-23 1-16 1-20 1-22 1-21 1-18 1-17

2-1 H Rose 2-3 H Rose 2-3 H Rose 2-4 H Rose 2-5 H Rose 2-9 H Rose 2-10 H Rose 2-11 H Rose 2-12 H Rose 2-12 H Rose 2-12 H Rose 2-12 H Rose	H R ₀₂₆ =0-K7±=1JL H R ₀₂₆ =m-K7±=1JL H R ₀₂₆ =m-Y7±L7±=LL H R ₀₂₆ =m-Y7±L7±=JL H R ₀₂₆ =m-YJ±L7±=JL H R ₀₂₆ =P-K7±=JL H R ₀₂₈ =R ₀₂₇ =m-YJL H R ₀₂₈ =R ₀₂₇ =m-YJL CH ₃		R ₀₂₃ =0-Ε/ΣΣΞΊΛ R ₀₃₃ =π·Ε/ΣΣΞΊΛ R ₀₃₂ =4·n· 7₹ λν ΣΣΞΛ R ₀₃₂ =H ₀₃₄ =4·n· 7₹ λν ΣΣΞΛ R ₀₃₂ =R ₀₃₄ =4·n· 7₹ λν ΣΣΞΛ R ₀₃₂ =R ₀₃₄ =P· R ₀₃₂ =R ₀₃₄ =P· R ₀₃₂ =R ₀₃₄ =π· Ի リル R ₀₃₂ =R ₀₃₄ = CH ₃
2-13	H Ross H	I	Ross= Ph
2-13	Hoos"	Ι	Ž
2.14	ta Hasse H	T.	Ross=

(89)

(67)

Ross Ross Ross Ross Ross Ros7 A SSO 73051 / . В

(VII - 3)

H Ross=Ross=-C=C-H R032=R034= H R033 = -- CaC-Ph Ro28-Ro31 2-22 H Russ=Ruy=-C=C--(2-23 H Ro25=Ro27=-C#C--2-24 H R₀₂₆=R₀₂₇=--CEC---化合物 R₀₂₁-R₀₂₄ R₀₂₅-R₀₂₇ H R₀₂₆= -- CEC-Ph 2-20 H Roze=-CEC-2-27 H R₂₆=R₂₇= 2-19 H R₀₂₆= -- CFC-2-18 H R₀₂₆=-C≡C-2-21 H R₀₂₈=--CEC-2-26 H R₀₂₅=R₀₂₇= 2-25 H R₀₂₅=R₀₂₇=

W098/08360

#098/08360

(69)

<u>3</u>

H R₀₅₃=R₀₅₆=M・ビフェニリル H Ross=Ross=p-K7z=UJ Ross=4-n-ブチルフェニル H Ross=Rose=m·h·JJV Rns3-R056 Ross=m-ピフェニリル Ross to ピフェニリル Ross=P-ビフェニリル H R₀₅₅=1-ナフチル Ross=2-77711 H Ross=Rose=Ph R₀₅₅≖Պ-ԻՍՆ H R₀₅₃=R₀₅₈ P₀₅₅= H Ross≔ R043~R032 I I I I H Rots=Rots=Tur 3-11 H R045=R048#P-E71=U/L Ross=4n-ブチルフェニル Ro45=R048=m-1-1JJ Ro46=m-ピフェニリル Ross=0-ピフェニリル Rose=P-ビフェニリル 化合物 Ro41~Ro44 Ro45~Ro46 No. Rose=1-ナフチル ri R₀₄₅=R₀₄₈=Ph Rose=2.ナフチル R₀₄₆=m-トリル 3-14 H Ross=Ross= 3-15 H Rous=Rous= 3-16 H Ro46= . R046* R₂₄₆₁ 3-17 H Ro46= I 3-10 3-12 3-13 9.4 3.5 9.60 3-1 3.2 မှ မှ 3-6 3.7

R045=R048=-C=C-Ph H R053=R056=-C=C-Ph R₀₅₃=R₀₅₅=-CEC-Ph Ross= -c≡c-Ph R049~R052 R053~R056 I R045=R047=-C=C--Ph H Rose -- CIIC -- Ph (上台物 Ro41~Ro44 Ro45~Ro48 I

3-18

3-19

3-20

(72)

(VII - S)

W098/08360

(11)

代母物 No.	. Pa	R059-R086	Rose
.	r	R ₀₆₇ = R ₀₆₆ =	-C≅C-Ph
4.2	r	Roe1 = Roe8 =) -0=0-
4. 6.	I	Ace1 * Robs =	-C=C CH3
4	I	Roe1 = Roe6 =	-C=C-
4-5	I	Roe: = Roes =	-C=O-
9.	I	Ros1 = Ross =	-0±0-
4.7	I	Roo1 ≈ B ₃₈₈ ≈	-0=0-
8	r	Rob1 = Robb =	-C#C
ę. 4	I	Roe1 = Roe8 =	-CEC-N-Ph
4-10	I	Rus = Ross =	-CEC - n - C.H.
**	I	Ross = Ross =	○
4.12	. т	R ₀₆₁ = R ₀₆₆ #	0:0-

(33)

\$098/083£0

化 合物 No.	Rose	Rose-Rose
5-1	Rost = Ross =	-C≅C-Ph
5. 5.	Ross = Ross =	-c=c
ن ئ	H ₀₆₁ = R ₀₆₆ =	
5.4	Roes = Roes =	°H2
č.	Ro61 ≈ Ro66 ≈	-C#C-
ć ć	R ₀₆₁ ™ R ₀₆₆ ≈	-C≅C—(Ph
5.3	R ₀₈₁ = R ₀₈₆ #	-CHO CH3
. rç	R ₀₈₁ = R ₀₈₆ =	-CEC-Ph
က် ငှာ	Ross = Ross =	-C≡C-\Ph
5-10	Ros: = Ross =	-C#C-{}-n-C,H ₉
5-11	Rost # Ross #)-0=0-
5-12	R ₀₆₁ = R ₀₈₆ =	

7-1 R = Ph7-2 R = -C = C - Ph7-3 $R = -\frac{Ph}{Ph}$ 7-4 $R = -\frac{Ph}{Ph}$

8-1 R= Ph 8-2 R= -C≅C-Ph 8-3 R= Ph Ph 8-4 R* C=C Ph Ph Ph

10-1 R= Ph

ドーパントのドーブ量は、発光層の0.01~10体積%であることが好まし

一方、発光層に用いるホスト材料としては、前配のホスト材料、正孔注入輸送性化合物、電子注入輸送性化合物として列挙したもののなかから選択することが

正孔注入権送性化合物である正孔権送性のホスト材料としては、式 切)で示されるテトラアリールジアミン精準体を含む芳香族三級アミンが好ましいものと して挙げられる。

以下に、前紀の化合物に包含ないし重複するものがあるが、正孔輸送性のホス ト材料を到着する。にてでは、式(H-1)~(H-12)に従うの1輪の組合せで示している。なお、式(H-6 a)~(H-6 c)、式(H-7 a)~(H -7e)では組合せが共通であるため、H-6、H-7としてまとめて示してい

N098/08360

		Ð	间在	同左	国在	更 行	回左	原在	京	同左	画	阿左	间在	剛先	lit.
		\$	同先	闽	剛左	巨打	回在	画左	剛左	画	極	配対	配料	區	間左
£		į.	Æ	イバコキレガーの	M-ピフェニリル	アビフェニリル	ud O		£\$	2-ナフチル	S CH3	Ly Chi	S S		N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
	(H-1)	化合物	H-1-1	H-1-2	H-1-3	H-1-4	F-1-5	H-1-6	H-1-7	H-1-8	H-1-9	H-1-10	H-1-11	H-1-12	H-i-13

 (H-2)
 (H-2)
 Φ₄
 Φ₅
 Φ₆
 Φ₇
 Φ₈

 H-2-1
 —
 —
 Ph
 同左
 同左

 H-2-2
 同上
 一
 一
 Ph
 同左
 同左

 H-2-3
 同上
 m-ビフェニリル
 同左
 同左

 H-2-4
 同上
 p-ビフェニリル
 同左
 同左

H-2-5 同上 — Ph 时左 周左

同左 同左

千里-6 同王-E-E

H-2-7

同左 阿左

同左 司先

2-ナフチル

프

H-2-9

1-ナフチル

F-2-8

阿先

垣

H-2-13

ᄪ

H-2-14

阿左

H-2-12 司上

同左

ᆁ

H-2-11

人 S S M M M

阿里

H-2-10

W098/08360

(11)

-19 m-ビフェニリル III-ビフェニリル H 同左 同左 同左 同左同左 阿左 回在 回在 H-1-23 H-1-22 н-1-17 H-1-16 H-1-18 H-1-24 H-:-26 H-1-25 H-1-20 H-1-19 H-1-27 H-1-21 H-1-15 H-1-14

¥098/08360															
-	ő	回左	回在	瓦木	画	<u> </u>	國左	更本	用	间在	區	圆状	延	<u> </u>	百 豆
	€	可左	画在	阿	厄 打	교	可在	可在	画社	回左	面左	回村	恒	1:	五 元
	θ°	同左	面柱	同在	间在	<u>(교</u>	回左	回	同左	草芥	面积	回	画在	į	19.00. 13.75
(08)	φ	Ph.	0-ピンエニリル	m-ビフェニリル	p-ピフェニリル			ā O	1-ナフチル	2-ナフチル	S CH3	A S		S S	
	φ		<u> 무</u>	<u>귀</u>	子回	重	子鱼	의 조	直	三	된	巨	<u>원</u> 기	Ë	<u> </u>
(H-2)	化合物	H-2-101	H-2-102	H-2-103	H-2-104	11-2-105	H-2-106	H-2-107	H-2-108	H-2-109	H-2-110	H-2-111	H-2-112	21.0	H-2-114
W038/08360	ő	同左 同左	同左 同左	回左 回社	原左 同左		5 同左 剛左	н ца	o-ピフェニリル H	サインエニリル H	ው-ピフェニリル H	1-ナフチル H	2-ナフチル H	H "NPh, H	- C - NP12 11
MOSK/08360					同左属在				ዝ <i>ሌሮን</i> ェニリル ዘ	π	H p-ピフェニリル H			II & NPh3	CACAMPIZ
M038)/850N	é	同	æ Ħ	圆机	阿开		画	ų	0-ピフェニリル			1-ナフチル	275.1	NPhs	

H-2-203 両上 m-ビフェニリル 同左 間左 同左 Fr-2-204 同上 p-ビフェニリル 同左 同左 同左 化合物 の4 の5 の6 の4 の8 H-2-20: 人。 Ph 同在 司左 同左 E-2-202 同上 の-ビフェニリル 同在 阿左 同在 1-ナフチル 間左 同左 2-ナフテル 周左 H-2-205 周上 H-2-207 周上 H-2-208 周上 H-2-209 H-2-206 同上 H-2-210 同上 H-2-211 H-2-212 H-2-213 H-2-214

 H-2-117
 耐止
 一个
 Ph
 H-2-115 — (Pn)2 同在 同在 同在 同在 日本 H-2-116 同上 (Pn)2

画在

(83)

(H-2)

	∳°	剛在	回杯	阿什	画	回女	匠杯	西村	画	恒杯	€	画 5 7	回在	阿左	同左
	ó	同左	画林	画	画在	面在	回杆	画杆	교 첫	画	回放	画在	回在	更 和	同在原
	ě	回杆	甲	西村	通	明	回力	画材	可在	厄 刊	同社	画	画	画 社	剛在
•	5	e.	ルリニェフィーの	れいことといい	アーピフェニリル				2-ナフチル	1-ナフチル	S CH3	LS LPh	N S S		
ě		I Y	千遍	千世	巨	工厂	上屋	식 厄	同人	厄	阿	平画	中国	구 (5)	距 기
允命	H-2-40.	700. 7 11	H-2-302	H-2-303	H-2-304	H-2-305	H-2-306	H-2-307	H-2-308	H-2-309	H-2-310	E-2-311	H-2-312	H-2-313	H-2-314

W098/08360

H-2-216

. 工區 815-2-318

H-2-219 阿上

画社

I

턴

I

Ph

回

H-2-220

. (83)

(H-2)

→ Ph 間左 同左 周左 阿左 同左 原宏 P 面 띺 H-2-321 同上 H-2-318 雨上 H-2-317 同上 ᄪ H-2-315 🐣 H-2-323 H-2-322 H-2-324 H-2-320 H-2-316 H-2-319

쾖 重 교 回左 回左 ニーピフェニリル 同左 筒柱 퍞 同人 可在 回杆 更 即左 p-ビフェニリル 同左 0-ピフェニリル 同左 2-ナフチル 돐 H-2-404 同二 <u>[lei</u> 11] <u>등</u> 가 놸 四 回 필 <u>F</u> .+| |@ ---EE H-2-410 H-2-405 H-2-406 H-2-411 H-2-413 H-2-408 H-2-409 H-2-412 H-2-403 H-2-402 H-2-407 H-2-40;

(86)

(88)

?-H

	φ, φ	Ph NE	同上 0-ビフェニリル 同左 同在	同上 m-ビンエニリル 同左	阿上 かピフェニリル 同左	•	Y		b 2-ナフチル 间左		L 人名人名人CH,同左 同左				
(H-2)	化合物 ⊕.	H-2-50;				H-2-505 周上	子M 506-2-H	千四年 H-2-207	子屋 809-7-H	千里 609-7-1	千圓 019-2-H	千 屆 115-2-H	H-2-512 周上	H-2-513 间上	
						,									
	° e	副在	司在	回 和	<u>vi</u> 11	IJ Ī	固在	:	Ľ.						
	Φ 4	闭在	周左 司左	固左 回去	· 中 中		同左 同在		r.						
					# E			ē							
	θ	简在	更	固左	‡# @		画在	:	ď						
	Φ, Φ,	同左 阿左	更	同左同左	# E		画在	:							

W098/08360

(87)

¥098/08360

距稅 附左 同在 싢 配が I H-2-519 周上 H-2-520 同上 H-2-52: H-2-522 🐣 (H-2)

69

교 可左 同左 三六 ○ Ph 同在○ Ph 同在○ でフェニリル 同在 同在 耳所 回左 可左 可左 回柱 同/: S CH, ME 可在 间左 p-ピフェニリル 同在 Ph 同在 H-2-603 岡上 m-ピフェニリル 同左 2-ナフチル 子園 909-2-H H-2-606 潮上 ᄩ 10 11 回 用用 H-2-607 同上 H-2-609 H~2~608 H-2-610 H-2-611 H-2-612 H-2-613 H-2-602 H-2-60. 介合物

(83)

W098/08360

(H-2)

Ph 同在 習在 同 t o-ピフェニリル 同注 固在 同 H-2-703 同上 ::-ピフェニリル 同左 同左 可左 H-2-704 同上 p-ピフェニリル 间左 2-ナフチル 千里 507-2-H T. ㅁ H-2-707 同上 H-2-706 H-2-708 H-2-709 H-2-710 H-2-711 H-2-702 介合物 同左同左 柘

H-2-617 周上 一

H-2-616 周上

H-2-615

트

H-2-713

ᄪ

H-2-712

(63)

	a Q	面左	阿孜	画 村	可在	周在	I	Ph
	é	画	阿科	回行	剛左	画在	r.	rg.
	ě	回村	回左	阿拉	五百	面	I	r.
	Φ̂	- N-(Ph)2		Hd S	-N-(Ph)2		뜐.	dr.
	ð) <u>F</u>	기 로	<u>된</u>	<u>니</u> 또	百	
(H-2)	化合物	H-2-714	H-2-715	H-2-716	H-2-717	H-2-718	H-2-719	H-2-720 - C

可在 回在 で 同上 o-ピフェニリル 恒左 周上 m-ピフェニリル 原左 **両**よ p-ビフニニリル 同左 可左 阿村 回左 2-ナフチル 년 <u> 된</u> 直工 H-2-805 H-2-803 H-2-807 H-2-802 H-2-808 H-2-809 H-2-811 H-2-812 H-2-813 H-2-804 H-2-806 H-2-810 H-2-801

(H-3)

¥098/08360

化合物	ð	Φιο	ē	ě	e Ei	ě	ě
H-3-1	Ø	Ph	阿加	15 15	同左	同左	回左
H-3-2	ᄪ	のピフェニリル	回社	阿村	可左	通 充	百井
H-3-3	T E	M-ピントロリン	<u>同</u>	可在	同社	阿左	阿尔
H-3-4	1	アピフェニリル	<u>क्ट</u> 1म	可在	回在	起 杯	回知
H-3-5	.1 E		厄竹	阿尔	画 符	巨	厄杯
H-3-6	.1 10		厄 刊	西招	匝 村	面杠	围
H-3-7	五	E C	可左	巨护	画布	巨	回先
H~3-8	ᄪ	2-ナフチル	回社	<u>性</u> 打打	<u>這</u> 拓	<u>ෲ</u> 1위	面在
H-3-9	周上	S CH3	国在	配	阿花	同东	同左
H-3-10	ᄪ	S S	画左	阿尔	問左	面和	画
H~3-11	西	N=YSSS	更	距析	<u>。</u> 抗	頭	回在
H-3-12	面上		匠竹	可左	币	可花	更 九
H-3-13	-1 <u> </u>		国	距	岡东	阿左	运

(33)

(H-3)

(F-3)

ã ÷ . • I 同左 同左 દ્ધ 同臣 回赶 →N-(Ph)2 回拉 回柏 р 工 NPh₂ Ph 巨 ____ © H-3-18 H-3-17 H-3-16 H-3-15 H-3~19 F-3-20 H-3-14 化合物

同岳 固在 固花 阿花 同岳 可花 回在 발 同在 回左 區江 同左 间左 同左 同花 用た II 기 同左 同左 同危 []__CH。原在 同在 同左 同た 可在 可在 H-3-103 原上 m-ピフェニリル 剛左 剛左 同左 H-3-104 同上 p-ピフェニリル 回在 同4 回名 回左 同左 同左 同左 Ph 阿佐 风柱 回在 間上 0-ピフェニョル 同左 同左 回左 可在 回花 2-ナフチル H-3-106 INF (→ 干回 901-8-H ᄪ 11-3-111 向上 교 H-3-110 同上 H-3-112 同上 子回 801-8-H H-3-107 同上 H-3-109 H-3-113 H-3-102

(100)

(H-3)

同左 简左 同左 同左 人。 Ph 同左 同左 同左 同左 同左 I 同左 同左 同左 同左 H-3-114 合义 (1) (1) N-(Ph)2 同在 同在 同在 同在 同在 同在 몺 $\varphi_{11} \quad \varphi_{12} \quad \varphi_{13} \quad \varphi_{14}$ I 몺 I 2 H-3-118 岡上 一 H-3-116 同上 千里 911-8-H H-3-119 同上 化合物

(H-3)

化合物	ê	⊕	ф 11	Φ.2	Φ ₁₃	φ	φ
Н-3-201		뜊	回左	큡	百	直	前左
H-3-202	브	ひと アキニリル	五	可在	回在	阿	同左
H-3-203	<u>를</u> 그:	m-ピフェニリル	框	回木	可先	西东	同左
H-3-204	기 ©	アピンエニリル	画	區稅	配	回社	面左
H-3-205	된 [편		可在	豆	國在	医 种	更并
H-3-206	<u>년</u> 기		面在	面在	画	回在	国在
H-3-207	<u>+</u>	£ C	回在	画在	巨	亚 加	面本
F-3-208	平區	2-ナフチル	面左	回左	即左	面	可左
H-3-209	師	S CH3	画	同左	回左	国允	可在
H-3-210	변	Ha S S	匝	巨	逼 九	同在	更
H-3-211	ゼロ	N S S	配材	司左	師左	国	回在
H-3-212	巨		同在	臣	国际	副九	司
H-3-213	٠٠; ١٠:	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	Fil / t.	阿先	विभेट	图 4.	同在

(101)

H-3-216 周上 人多トn 同左 同左 尚左 阿左

- ← → N - (Ph)2 同左 同左 同左

-N-(Ph)2 同左 同左 同左 回左

H-3-217 ਯੋਸ 🔷

H-3-218 阿上 一

¥098/08360

(102)

闸左 间左 回左 問左 间左 可存 可不 人。 Br 司在 国在 阿在 H-3-302 同上 O-ピフェニリル 同左 同左 同左 同左 H-3-303 同上 m-ピフェニリル 同左 同左 同左 同左 H-3-304 同上 p-ピフェニリル 同左 同左 同左 同左 H-3-305 同上 人人 Ph 同去 简积 同年 当在 同左 間左 同左 間左 ① Ph 间左 同左 同左 同左 间左 何左 问花 可左 阿左 阿左 SCH₃ 同在 同在 同在 ē 2-ナフチル ₩-3-306 ME → A H-3-311 同上 人。 H-3-310 国土 H-3-307 周上 十-3-313 国上 **千国 808-€-**H H-3-312 同上 H-3-309 们合物

Ξ

돖

I

ద

I

柘

H-3-219 同上

(H-3)

(103)

(H-3)

化合物

면 I 阿左 阿左 阿左 阿左 몺 同左 同左 回左 工 몺 I 몺 H-3-318 周上 H-3-315 間上 ۱۱ <u>ه</u> H-3-319

(104)

(H-3)

阿托 阿疣 阿左 阿花 阿龙 阿松 国社 可左 回在 恒 简左 同左 同左 同先 間左 同左 同左 司左 H-3-403 同よ m-ピフェニリル 同左 阿左 阿左 何左 H-3-404 周上 サビフェニリル 間左 同左 同左 同左 미슈 미슈 미슈 人人人人CH3 阿在 阿在 阿在 间左 尚先 同紀 Ph 固在 固在 固定 同左 固左 同左 画 2-ナフチル H-3-406 FL H-3-405 同止 H-3-409 同上 千-3-411 画上 H-3-410 同三 十-3-413 周上 H-3-412 同上 H-3-407 间上 H-3-408 周上 H-3-402 H-3-401 化合物

(105)

W098/08360

同左 阿左 阿左 (1) 国在阿拉西 在阿拉马N Ph 间左 同公 尚左 固左 H-3-610 町上 人名人名 hn 阿左 阿左 阿左 Ph 同左 副在 固在 固柱 简左 同左 同左 同左 H-3-502 同上 o-ピフェニリル 阿左 回左 同左 回左 H-3-503 間上 m-ピフェニリル 同在 同在 同左 同左 人。 S CH3 同左 同在 同左 阿左 阿左 阿左 2-ナフチル 同左 同左 同左 H-3-504 間上 p-ピフェニリル 間左 同在 同左 H-3-511 周上 人 H-3-506 ML (구년 5-509 FILE 千里 203-E-H H-3-506 周上 H-3-508 폐止 H-3-512 周上 H-3-417 可上 人 N-(Ph)2 同左 同左 同左 同左 同左 I 間左 間左 同东 同左 同左 I R I

岳

H-3-419 FL

H-3-418 同上

H-3-415 間上

H-3-414

介命物

阿左 阿左 阿龙 對左 阿拉

軍工

H-3-513

回杆

(106)

(H-3)

(101)

(H-3)

《──N─(Ph)2 同左 同左 同左 同左 同左 H-3-517 FL 🔨 H-3-518 间上 H-3-519 同上 H-3-516 同土

-044 -044 -044 -044 -044 H-4-27 H-4-28 (108) H-4-12

(H-6) .H-6a~H-6cにおいて同じ組合せ;以下の(H-6)にて同じ]

Φ ₂₁	\Diamond	.1 <u> </u>	1.] [EC	기 (대	<u>便</u>	니 <u></u>	프	TE	<u>ख</u>	<u> </u>	1	臣	년) 구
ф ²⁰	巨村	西	画	画社	画	回本	巨社	回左	阿村	回在	巨	匠	回 対
Φ19	પ્ય	のピンキニリル	m-ピフェニリル	アービフェニリル	ha h			2-ナフチル	Ly CH3	S S Ph	SSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSS		N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
完全物	H-6-1	71-6-2	H-6-3	H-6-4	11-6.5	H-6-6	H -6 -7	1 - 6 - 8	6- 9- H	H-6-10	H-6-11	H-6-12	H-6-13

W098/08360

(4-4)	(比合物 Ф ₁₉ Ф ₂₀	H-6-101 Ph 同在 ()	はんこの ないしょくだいと 回れ		H-6-103 m-ピフェニリル 阿佐	H-6-104 ロ・ピフェニリル 同在	H-6-105	Ph H-6-106 高在	H-6-107	H-6-108 2-ナフチル 同左	H-6-109 人名人名人 阿在	H-6-110 人名人名人 阿廷	H-6-111	H-6-112 画在
	Ö			मृख	무	<u>.</u> 1	27.1 6 1	무뜨	구					
	é		剛左	可左	巨村	<u>į</u>	<u>로</u> 된	匠 和	ж					
	•	614	2(hq) -N-(-)			; ; ; ; ; ; ; ; ; ; ; ; ; ; ; ; ; ; ;	(M) -N - N - N) ia					
(H - 6)	400	多的方	H-6-14	H-6~15	9[-9-1	:	H-6-17	H-6-18	H-6-19					

H-6-113

(115)

	Φ ₂₁		<u> 기</u> 열	기	푸 년	보 도	<u>।</u>
	Φ ²⁰	面左	面在	可在	间 社	画	Ħ
	61⊕	N- (Ph) ₂		A S Ph	-N-(Ph) ₂		Ph
(9-H)	化合物	H-6-114	H-6-115	H-6-116	H-6-117	H-6-118	H-6-119

化合物	61⊕	Φ ²⁰	Φ
H-6-201	자	同左	As Ha
H-6-202	のピンホニリル	同在	크 딸
H-6-203	M-Kフォニジル	距析	厄
H-6-204	かピンエニリル	阿尔	戶
H-6-205		Œ To	let Ti
H-6-206		回花	<u>교</u>
H-6-207	£\$	四村	王庭
H-6-208	2-ナフチル	亞	년 E
H-6-209	CS CH3	同左	中區
H-6-210	The state of the s	画	<u> </u> ᄪ
H-6-211	N S S	回	^{)हर} च
H-6-212		同东	<u></u>
H-6-213	Y N	面	<u>二</u> 正

H-6-313

	化合物 H-6-401	وا ه ۱۳۹ ۱۳۵ ت ۲۵۳ م	6 原 原 2 2 3 3 4	5 D
D-ビフェニリル 同心 (H-6-403	m-ピフェニッル	江 區	<u> </u>
1	H-6-404	ローピフェニリル	四位	三旦
1	H-6-405	"ad O	阿尔	<u>년</u>
2-77年// 同在 \$ \$ \$ \$ CH ₃ 同在	H-6-406		更析	坦西
2-ナフチル 同在 S S C H3 同在 S S S C H3 同在 S S S C H3 同在	H-6-407	€ \$\frac{1}{2}	回	편 고:
A CH ₃ 同在 S S S H ₂ H ₃ 同在 S S S H ₃ B	H-6-408	2-ナフチル	同左	斗戶
会 S S S S S S S S S S S S S	H-6-409	S CH3	画	ᄧ
S S S S S S S S S S S S S S S S S S S	H-6-410	Ha S	画	<u> </u>
同在	11 € 411	NS S	可左	<u>ः</u> हा
	H-6-412		區林	표 표 .

(H-6)
(L-6+501 Ph 商左 ウェリート-5-501 Ph 商左 ウェリート-5-502 の-ピフェニリル 商左 高上 H-6-504 Ph 商左 高上 H-6-505 カー・シート 商左 高上 H-6-506 スーナフテル 同左 同上 H-6-509 スーナフテル 同左 同上 H-6-512 スーナフテル 同左 同上 H-6-512 スーナンテル 同左 同上 H-6-512 スーナンテル 同左 同上 H-6-512 スーナンテル 同左 同上 H-6-513 ープ・プート 同左 同上 H-6-513 ープ・プート 同左 同上 H-6-513 ープ・プート 同左 同上 H-6-513 ープ・プート 同左 同上

W098/08360

(123)

(9-H)

化合物	e e	Ą	\$	化合物
			;	
H-6-514	$-N-(Ph)_2$	更		H -6 -601
H-6-515		国左	平	H -6 -602
H-6-516	Na Na	剛在	Ā	H-6-603
H-6-517	N- (Ph)2	回	耳	H-6-604
				H·6·605
H-6-518		画	구 (E)	909-9-H
H-6-319	ુ ત્યુ	Ħ	그 뜨	H-6-607

•		म ह	과 (학	五百二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十	구 55	<u></u> 면	부 변	TÎ.	구 (5	可	<u>គ</u>	11 12 13	:: ::
Ф ₂₀	可左	阿尔	回在	兩在	百	同左	至	回	回	画	回	配	阿左
6:ф	Ą.	のピンエコリル	B-ガンドニジャ	かいピフェフソル			£ ()	2-ナフチル	Cy Ch,	Hd S S	LAS S		N= N= N=
化命物	H-6-601	H-6-602	H-6-603	H-6-604	H·6·605	H-6-606	H-6-607	H-6-608	Н-6-609	H-6-610	H-6-611	H-6-612	H-6-613

(β Β,

	Φ_{20} Φ_{21}	同在	国左 同上	子回 子園	间左 同上	間左同日	五郎	1 国	阿左同上	阿左	同左 间上	阿左 阿比	同左 阿比	
	φ _{IS}	- Ph	のピフニニリル	m-ピフェニリル	マーピンニニリル	ua C		€ Q	2-ナフチル	Cho-Cho	Wa-\S\S\S	N S S		
	化合物	H-6-701	H -6- 702	H-6-703	H-6-704	H-6-705	H -6- 706	F -6- 707	H-6-708	H-6-709	H-6-710	H-6-711	H-6-712	
1	!													
	Φ.1		不同	不回	子與		用上	当氣						
	Φ_{20} Φ_{21}	同方		同左 同上	1回 安国		固左 周上	不履 乐						

(125)

W098/08360

•

H-6-615

H-6-614

穴合物

(9-H)

H-6-616

H-û-617

H-6-618

H-6-619

_ .

	Ė								
N098/08360									
	;	Ą		五百	厄 七	工匠	子国	<u>부</u> (<u>m</u>	
		Φ ₂₀	间左(画在	阿科	阿左	區	н	
(121)		Φ ₁₉	-N-(Ph) ₂		4d-\S	(Ph) ₂		Ph	
	(9-H)	化合物	H-6-714	H-6-715	H-6-716	H-6-717	H-6-718	H-6-719	

(H-6)

H-6-801 H-6-802 H-6-803 H-6-804	Ph の・ピンエニリル ボ・ピンエニリル P・ピンエニリル	语 阅 简 同 同 祖 法 法 法 法 法 法 法 法 法	
H-6-806 H-6-807		面 區 在 存	મ્યું કર હ£ં હિ
H-6-808	2-+7=1V	更 和 和	重 阿 中
H-6-810 H-6-811	4-5-5-5	画 画	<u></u> 第 다 자
H-6-812		画 直	. 설 <u>-</u> - 필 - 필

W098/08360

同左

可左

H-7-14

H-7-15

回新

围土

H-7-16

H-7-17

區

可任

4E

H-7-18

I

쯗

I

돲.

H E

H-7-19

N098/08360

(H-7) [H-7a~H-7eにおいて同じ組合せ;以下の(H-7)にて周じ]

(131)

介哈

:	Ф13 Ф36	司左 回左	岡左 岡左	剛在	回左 回左	岡左 同左	同左 同左	間左 同左	間左 同左	圖左 間左	同左 阿左	闻左 同左	间左 同左	剛在 同左
	Φ24	画在	间左	画左	回社	同	同村	匠加	固左	画	区加	画 种	可在	画在
	Φ ₂₃	Ph	46ニュア・0	m-ピフェニリル	ルレニエフィーのル	Ha-	f O		2-ナフチル	AS CH3	S S Ph	S S		
:	Φ22	\Diamond	<u> 기</u>	<u>년</u>	更十	면	干圈	비 트	il E	:t} E	<u>* </u>	更	기 (6)	드
•	六 0 多	H-7-1	H-7-2	H-7-3	H-7-4	H-7-5	9- <i>L</i> -H	H-7-7	H-7-8	H-7-9	H-7-10	H-7-11	H-7-12	H-7-13

(134)

(H-7)

	Φ20	同差	距析	回在	国在	画在	更	同左	可在	回在	配谷	厄 柏	司左	网络
	Φ25	固た	回左	面在	回左	司左	逗 林	国左	配	画	回	<u>写</u> 布	剛左	阿佐
	Φ24	面计	區	间左	可在	同左	固左	面在	可在	间左	画	回在	同左	回在
	Φ ₂₃	чd	0-ピンエニリル	m-ピフェニリル	p-ピフェニリル	H-C			2-ナフチル	LS CH3	S S Ph	S S S S S S S S S S S S S S S S S S S		Z Z
	αφ		<u> </u>	平面	<u>기</u> 區	<u>귀</u> 된	긔 庭	기 (조	国	- 별	<u>되</u>	恒	巨	更 기
:	化合物	H-7-101	F-7-102	F-7-103	H-7-104	H-7-106	H-7-106	H-7-107	H-7-108	H-7-109	H-7-110	H-7-111	H-7-112	H-7-113

(H-7)

Φ ₂₅ Φ ₂₆	開左 剛左	間左 阿左	同左。同左	同在阿左	回在 固在
Φ ₂₄	巨	回花	画	画	阿东
Φ_{23}	V - √ - (Ph)₂		APh S	N- (Ph)2	
Φ12		변 변	超	<u>고</u> 區	된 ©
化合物	H-7-114	H-7-115	H-7-116	H-7-117	H-7-118

(136)

W098/08360

(132)

(H-7)

化合物	e de la company	423	Φ24	ф 25	Φ,
H-7-201	S'S	Ph	同左	固定	面先
H-7-202	10	0-ピフェニリル	阿	副 左	回左
H-7-203	<u>19</u>	ルーピフェニリル	亞 拉	同社	配工
H-7-204	.t. @	p-ピフェニッル	可左	固左	国社
H-7-205	J.:	Hd \ \	軍	區	画种
H-7-206	된 도		ie 在	回在	画
H-7-207	極		回在	西村	面在
H-7-208	:1] E	2-ナフチル	同在	回左	面在
H-7-209	- L-J	Ly Sons	回左	回左	回社
H-7-210	ᄪ	S S Ph	五	同左	<u>酒</u>
H-7-21.	<u>ब्</u> नर	S	回在	阿左	配在
H-7-212	更		司行	草	间左
H-7-213	山田	\\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\	開作:	阿允	M.A.:

(H-7)

六 小 香	\$	ф.	ę	φ	φ,
H-7-214	Ş	-N-(Ph) ₂	阿斯	恒枡	画
H-7-215	<u>년</u>		可在	阿	可在
H-7-216	고	Hd—\S	厄 批	正竹	極
H-7-217	<u>교</u>	-N-(Ph) ₂	可左	画在	<u>画</u>
H-7-218	년 <u>듇</u>		面	面和	匝
H-7-219	<u>귀</u> 돈	£	I	띺	Ξ

(H-7)

(137)

(H-7)

阿允: 回花 可찬 回在 回杆 岡上 ヘピフェニリル 岡左 同左 同左 耳花 p-ピフェニリル 阿左 岡左 PP 同在 回左 阿左 년. 년. 司在 而在 2-ナフチル 프 H-7-304 同上 든 된 上世 百十 ᄪ 트 ᄪ 五十二 巨田 H-7-306 H-7-308 H-7-309 H-7-310 H-7-311 H-7-307 H-7-302 H-7-303 H-7-305 H-7-312 H-7-313 H-7-301

(138)

ě

N098/08360

. (139)

(H-7)

同左

⟨□⟩-N-(P:1)₂ 司左 回注

H-7-417 間上 个

H-7-418 阿上

千回 917-7-H

H-7-415

H-7-414

I

몺

H-7-419

H-7-420

몺

H-7-42.

門左

化合物	Φ_{22}	Φ ₁₃	₹	Φ25	Φ ²⁶
109-2-H		Ph	画	<u>ड</u> नम	可左
H-7-502	11 10	41111110-0	回在	可在	即左
H-7-503	<u> </u> 면	m-ビフェニリン	同左	同在	间左
H-7-504	구 @	D-ビフェニリル	回	匣	可左
H-7-505	平国	## \	画	百八	區
H-7-506	구 £		记 公	同左	画
H-7-507	辛鱼		回东	可在	回在
H-7-508	ᄪ	2-ナフチル	可不	同左	画术
H-7-509	11 E	Le Cons	同在	更析	间左
H-7-510	軍	hq—{s	画井	厄市	豆
K-7-511	그 (편	S S	属	更高	画
H-7-512	ᄪ		回在	回在	1 <u>11</u>
H-7-513	平恒	N N	固花	同在	国名

(142)

W098/08360

(H-1)

Ą.	画	画	画	■左	距析	I
Φ ₂₅	回在	<u>)u.</u> 18	画	回	巨加	돲
φ34	画在	區	画	回	巨机	I
Φ23	N-(Ph)2		Hd—\S	-N-(Ph)2		£
Ф22		년 Œ	重	<u> </u> 트	工量	间
化合物	H-7-514	F-7-516	H-7-516	H-7-517	H-7-518	H-7-519

(143)

(H-7)

. 19/je 豆 汽 画在 回左 国左 回在 回左 面左 国左 回托 回左 回杆 同左 回左 西木 可左 的左 タインエニリル m-ビフェニリル ローピフェニリル 2-ナフチル ₽3 뜐 기병 크 <u>:</u> .i.| (E 1 1 <u>니</u> 恒 巨 九 巨 巨 <u>년</u> H-7-606 H-7-603 H-7-604 H-7-605 11 7 -610 H-7-612 H-7-608 H-7-609 H-7-611 H-7-613 H-7-607 H-7-60. H-7-602 化合物

(H-7)

同左 鱼柱 ٩, I 쏪 ⟨ N- (Ph)₂ 固在 I န္ £ 子M-7-617 同上 H-7-616 同上 百十 H-7-618 H-7-614 H-7-615 H-7-619 化合物

N098/08360

(145)

(H-7)

回左 Fal/: 回在 司左 可在 面社 H-7-703 同二 m-ピフェニリル 周左 尚左 년/년 **ウビフェニリル 同左 同左** 可在 開た 可托 司左 **177** 西江 氧化 H-7-704 座引 P-ガノリゴンラ 2-ナフチル 1 1 E L <u>| |</u> ᄪ 巨 中国 된 画 1 E H-7-705 H-7-708 H-7-709 H-7-711 H-7-70. H-7-702 H-7-706 H-7-707 11-7-710 H-7-712 H-7-713 化合物

回社

H-7-718 同上

--N-(Ph)2 同任 固在

H-7-71? 同土 —(

千国 912-2-19

H-7-715

Σ

문

I

H-7-719

(H-7)

们 个

(148)

W098/08360

(147)

θ 13

回左	司左	同左	回在	阿木	岡左	间左	剛左	距析	画	画	可左	1917E
可在	画	四年	同左	同定	同左	町左	更材	阿左	匠	四左	1919年	回花
回左	配知	回在	司左	町左	到左	司左	司任	司在	间左	回光	国在	所
ų.	0-ピフェニリル	m-ピフェニリン	4/11年77年9月	Hd-Ch		£ 0	2-ナフチル	S CH3	S S	S S		N
	¥ ₩	子世	년 년	<u>부</u> 6	건 <u></u>	更	} E Ē	. () (E	.1 <u> </u>	便 ·村	ਸ ਬ	7 D
H-7-801	H-7-802	H-7-803	H-7-804	H-7-805	H-7-806	H-7-807	H-7-808	H-7-809	H-7-810	H-7-811	H-7-812	H-7-813

 H-7-814
 H-7-815
 同上
 一N-Ph
 N-Ph
 同左
 同左
 同左
 同左
 同左
 同左
 同左
 同左
 日左
 日本
 日

$$\Phi_{28}$$
 (H-8)

I

몺

I

H-7-819 周上

(120)

N098/08360

(149)

<u>۔</u> آ O-ピフェニリル 固左 同左 間左 三八. 回左 m-ピフェニリル 向左 同左 同左 Ph 原在 同在 1五 1和 √s 同在 同在 人 S → Ph 同左 同左 D-ピフェニリル 同左 同左 同左 2-ナフチル 돲 H-8-2 H-8-10 H-8-11 H-8-12 H-8-13 H-8-5 H-8-9 H-8-3 H-8-6 H-8-8 H-8-1 H-8-4 1-8-H 化合物

8-1-

 化合物
 Φ₇₁
 Φ₁₈
 Φ₁₉
 Φ₁₀
 Φ₁₁

 H+8-14
 — N- (Ph)₂
 同在
 同在
 同在
 同在
 同上

 H+8-15
 — N- (Ph)₂
 同在
 同在
 同在
 同上
 同上

 H+8-16
 — N- (Ph)₂
 同在
 同在
 同在
 同上
 同上

 H+8-17
 — N- (Ph)₂
 同在
 同在
 同在
 同上

 H+8-18
 — N- (Ph)₂
 同在
 同在
 同上
 同上

(181)

(H-8)

H-8-117 — (Ph)2 同在 同主 司左 H-8-118 H-8-115 H-8-114 H-8-116 H-8-119 GH-8) H-8-101 Ph 同左 同左 同左 同左 同左 日本 同左 日本 日本 日本 日本 日本 日本 日本 日本 日本 H-8-103 m-ピフェニリル 同左 同左 同左 同上 긔 년 년 H-8-104 p-ピフェニリル 同左 同左 同左 同左 可左 H-8-105 十十十十十十二 同在 同左 阿左 同左

人 S Ph 同在 同在

빌

기 열

1.

돲

I

:

<u>∵</u>

画在

H-8-112

:/p

H-8-113

<u>내</u>

프

回红

H-8-110

H-8-111 $\mathcal{A}_{\mathbf{S}}$

H-8-109 CS CH₃ CH₃

2-ナフチル

H-8-108

H-8-107

H-8-106

(153)

(H-8)

H-8-201 Ph 同左 同左 同左 同左 Fh S S S O-ビフェニリル 同左 同左 同左 同左 同上 H-8-203 m-ピフニニリル 同在 同佐 同左 同上 H-8-204 P-ピフェニリル 同左 同左 同左 同左 同上 FI / F. **ii** 同左 同左 同左 同左 阿左 同左 间左 同左 同左 同左 同左 阿左 可在 S CH3 2-ナフチル H-8-209 H-8-208 H-8-210 H-8-205 H-8-211 H-8-206 H-8-207 H-8-212 H-8-213

I

H-8-219

H-8-218

E-19

 H-8-214
 (Ph)2
 周玄
 同本
 同本
 同本
 同本
 同本

 H-8-216
 (100)
 (100)
 (100)
 日本
 日本
 日本
 日本

H-8-217 — (Ph)2 周左 周左 同左 同上

. (185)

(H-8)	化合牧 Ф27 Ф28 Ф30 Ф31	H-8-314 ————————————————————————————————————	同在	H-8-316 人 Ph 同在 同在 同左	H-8-317 大人 N-(Ph)2 同在 同在 同在	11-0-316 配件 配件 配件 配件		구별 H 4d 크 4d 618-8-H						
	Φ31	MA: Ph. S. J. S. J	网络 同上	干燥	मध	王,河	기 년	그 일	干妇	干包	子回	स छ	মভ	画 E
	Φ30	同名	阿	阿开	E H	画在	明左	回左	可左	距析	單先	西左	画/后	所//
	φ	回	画	区州	瓦柏	阿	<u>-</u> 7	五	巨价	調力	回	可左	<u>恒</u> 14	国左
	Φ38	可在	可在	国	回社	画	重在	四四	可先	阿	间在	画	可充	岡允.
	Φ21	Ph	7771177	m-ピフェニリル	プレニャレジーマ	h-Ph		£ \$\rightarrow\$	2-ナフチル	S CH3	S S Ph	N=\S\S\S		N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
(H-8)	化合物	H-8-301	H-8-302	H-8-303	H-8-304	H-8-305	H-8-306	H-8-307	H-8-308	H-8-309	H-8-310	H-8-311	H-8-312	H-8-313

Ŧ

W098/08360

(157)

(H-8)

e e		阿上	<u> 귀</u> [2	出	14 E	国上	干地	干恤	<u>ख</u> नः	<u>고</u>	丑丽	<u> -</u> <u>명</u>	三里
920	<u>画</u> 村	同村	画左	同	<u>面</u> 打打	巨	画	同在	画 打升	更	阿格	亞	PA/E
φ ³ 3	面	回竹	高左	剛左	可左	丽林	<u>画</u> 打	節存	国左	同左	回だ	19	国
₽7. Ф	周左.	同左	回左	剛左	画	西村	画	配存	可先	间左	即在	區	原在
Φ_{21}	Ph	0-ピフェニリル	m-ビフェニリル	P-ピフェニリル	ta of			2-ナフチル	R Cha	S S S P Ph	N S S		Na Na
化合物	H-8-401	H-8-402	H-8-403	H-8-404	H-8-405	H-8-406	H-8-407	H-8-408	H-8-409	H-8-410	H-8-411	H-8-412	H-8-413

교

꿆

ı

띺

H-8-419

面在 同行 回左

H-8-418

H-8-416

(H-8)

介伽

H-8-414

同左 同左 同左

H-8-415

N098/08360

(189)

(H-8)

(160)

原左 同左 開左

S Ph 原在 固在 固在

H-8-515 H-8-516 H-8-514 H-8-518 化合物 Ē O-ピフェニリル 同左 同左 同上 1/1 m-ピフェニリル 同左 同左 同左 一中 阿左 阿左 間左 同左 人。 Shoth,同在 司左 回左 同左 同左 アーピフェニリル 2-ナフチル H-8-503 H-8-502 H-8-511 H-8-505 H-8-609 H-8-510 H-8-512 H-8-513 H-8-506 H-8-507 H-8-604 H-8-508 H-8-501 化合物

몺

(191)

(H-8)

(H-8)

 Φ21
 Φ32
 Φ34
 Φ30
 Φ31

 1
 -N-(Ph)2
 同在 同在 同在 同在 同上 同上

 5
 -L
 -N-(Ph)2
 同在 同在 同在 同上 同上

 7
 -L
 -N-(Ph)2
 同在 同在 同在 同上

 8
 -L
 -N-(Ph)2
 同在 同在 同在 同上 同上

W098/08360

(163)

(H-8)

(H-8)

化合物	Φ ₂₇	ę.	80	9:0	φ	化合物
H-8-701	#	面加	同左			H-8-714
H-8-702	アンドルンド	画	可左	區村	中區	H-8-715
H-8-703	m-ピフェニリル	可	回在	垣行	画 九	H-8-716
H-8-704	アピフェニリル	画在	回花	恒 4年	工程	H-8-717
H-8-705	h _d	國在	画	<u>厄</u> 44	中	
H-8-705		阿	画在	面在	11 <u>(E</u>	H-8-718
H-8-707		画	国社	恒	<u> </u>	H-8-719
H-8-708	2-ナフチル	面	回芥	回社	Ή	
H-8-709	S CH3	重在	區	配外	<u>‡⊒</u> . ⊣ i	
H-8-710	LS Leh	面左	區析	间左	<u> </u>	
H-8-711	S	阿左	剛在	网元	拼磨	
H-8-712		回	<u>।ह</u> इस	阿然	-1 	
H-8-713	N N	1 3 1/2:	国社	阿先	hij 1:	

(165)

三 區 .. ! H-8-803 m-ピフェニリル 同左 同左 同左 同左 同左 同左 O-ビフェニリル 同左 同左 同左 匝村 頭柱 间左 同左 可在 H-8-804 p-ピフェニリル 同左 同左 闸左 同左 回左 画在 围左 可左 2-ナフチル Ph H-8-811 H-8-810 H-8-802 H-8-806 H-8-809 H-8-805 H-8-808 H-8-807 H-8-812 H-8-813 H-8-801

 H-8-814
 Φ27
 Φ38
 Φ39
 Φ30
 Φ31

 H-8-816
 P-8-816
 P-8-816
 P-8-816
 P-8-816
 P-8-816
 P-8-818
 P-8-818
 P-8-818
 P-8-818
 P-8-818
 P-8-818
 P-8-819
 P-8-819

Ф33 Ф32 Ф34 Ф37 (H-9) 可在

阿左

몺

I

돐

 Ξ

同是 简左

羅村

프

H-9-13

ᄪ

H-9-12

H-9-11

W098/08360

(167)

化合物

H-9-1

H-9-2

H-9-3

H-9-4

H-9-16 周上 H-9-17 H-9-15 H-9-18 介命物 H-9-19 回左 可左 可在 可在 可左 自左 민 同左 S CH3 FIE 回左 可在 ロービフェニリル ポーピフェニリル . p-ピフェニリル 2-ナフチル

画

G-6-H

9-6-H

2-6-H

H-9-8

디

6-6-H

H-9-10

(110)

¥098/08360

(H-9)

同上	化合物	Б	Φ32	Φ33	Φ34	ě	ě
同上	H-9-101 -		Ha L	可在	可左	可在	回在
n-ビフェニリル 同在 同左 p-ビフェニリル 同左 同左 Ph 同左 同左 2-ナフチル 同左 同左 またくしか。 同左 同左	H-9-102	巨	のピフェニリル	司在	岡左	可左	區
同上 P-ビフェニリル 耐左 同左 同上 Ph 同左 同左 日上 Ph 同左 同左 日上 Ph 同左 同左	-9-103	工匠	m-ビフェニリル	回左	可左	围柱	五年
同上	-9-104	<u>교</u> 가	47エニリル	門左	画	回州	周左
同上 Ph 同本 同本 同本 同上 2-ナフチル 同本 同本 同本 同上 5 5 Ph 同本 同本 同上 5 5 Ph 同本 同本 同上 5 5 Ph 同本 同本 同上 4 4 日本 日本 日本 日上 4 4 日本 日本 日本	-9-105	<u>जि</u>	ua 🔷	更	回左	更	拉西
同上	1-9-106	ᄪ		面加	同左	国	阿先
同上	1-9-107	中国	đ	可左	更	更加	同左
同上	1-6-108	更	2-ナフチル	阿朴	國	町在	同左
同上 (A) (A) (B) (B) (B) (B) (B) (B) (B) (B) (B) (B	- 9 -109	년 1	S	軍力	阿左	區	回在
同上 《	l - 9-110	三	S	回花	回	前左	画
同上	1-9-111	医	S.	可左	回在	可花	可左
FILE AND FILE FILE FOR FILE FILE FOR FILE FILE FOR FILE F	[-9-112	<u></u> 다		岡左	间盘	同在	亞
	(- 9- :13	면		国农	14.	五元	F176

(H-9)

(171)

(F-19)

化合物 ϕ_{31} ϕ_{32} ϕ_{33} ϕ_{41} ϕ_{41} ϕ_{51} ϕ_{56} ϕ_{56 闹巷 同花 同花 回柱 교 H-9-204 同上 p-ピフェニリル 内在 同左 阿左 <u>교</u> 1년 回杆 교 岡左 剛左 同左 阿左 同先同左 可左 回左 H-9-205 FF C 2-ナフチル H-9-200 PL 4-9-200 . 子回 112-6-H H-9-207 同上 **교** 기 ᄪ H-9-210 同上 千号-208 周上 H-9-212 H-9-213 H-9-209

몺

I

Ē

H-9-219 周上

H-9-218 ML

(172)

(174)

6-H)

(H-9

化合物	Φ3;	Φ ₃₂	Φ33	€.	Φ35	Φ36
H-9-301	S	ud 1	亞在	回在	可在	亞 充
H-9-302	다 딸	からニュスコーの	国左	間先	间在	司左
H-9-303	<u> </u>	m-ピフェニリル	回左	配式	两左	画
H-9-304	旦	40ニエンエ-0	巨	同左	回左	目左
H-9-305	트	Hd of	间左	间左	軍名	西村
Н-8-306	恒		回社	巨	區 加	司在
H-9-307	구 屆	£\$	回先	同左:	阿在	间左
H-9-308	二里	2-ナフチル	司左	面左	回左	亚 左
H-9-309	平里	S CH3	回 な	画	孤左	可左
H-9-310	 E	AS Ph	面右	两左:	宣布	回左
н-9-311	1 <u>Ia</u>	N=SSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSSS	回柱	回左	五	延祈
H-9-312	正 正		回	间左:	[4].A.	阿万
H-9-313	旦	N N N	司左	14/6	[d].	1445

돐

化合物 Φ_{17} Φ_{12} Φ_{13} Φ_{14} Φ_{15} Φ_{16} Φ_{15} Φ_{16} Φ_{16} Φ_{16} Φ_{16} Φ_{16} Φ_{16} Φ_{16} Φ_{16} Φ_{17} Φ_{18} Φ_{19} Φ_{19 间左 同左 阿左 同左 Ħ 몺 II: 柘 H-6-318 周上 ᄪ H-6-319

(6-H)

जिर्द जिर्द 同左 何先 O-ピフェニリル 固左 同左 同左 同左 町左 同先 同先 H-9-403 同立 m-ピフェニリル 同れ 同粒 可左 阿在 H-9-404 可国 マーピフェニリル 2-ナフチル 千号—406 周上 七-9-405 同上 <u></u> 교 H-9-407 同上 <u>ন</u> 距 기 H-9-408 周上 H-9-410 H-9-4:2 H-9-413 H-9-411 H-9-402 H-9-409 H-9-401

몺

同在 同在 同在 同 H-9-417 同上 十八十八-N-(Ph)2 同在 同在 固在 I 몺 I H-9-418 जिम H-9-416 H-9-415 H-9-419 H-9-414 化合物

(H-9)

H-9-501 주는는 다는 다른 다른 마는 이후 이후 이후 이후 이후 이후 이후 이후 이후 이후 H-9-502 이후 마는 다른 그=リル 이후 이후 이후 이후 이후 이후 이후 이후 H-9-503 이후 마는 다른 그=リル 이후 이후 이후 이후 이후 이후 H-9-504 이후 이후 이후 이후 이후 이후 H-9-505 이후 이후 이후 이후 이후 H-9-506 이후 수수 수수 수수 이후 이후 이후 H-9-507 이후 이후 이후 이후 이후 H-9-508 이후 2-ナフチル 이후 이후 이후 이후 H-9-510 이후 수수 수수 수수 이용 이후 이후 H-9-511 이후 수수 수수 수수 이후 이후 H-9-512 이후 수수수 수수 이후 이후 H-9-513 이후 수수수 이후 이후 H-9-513 이후 수수수 이후 이후	化合物	Φ37	Φ32	Φ33	P. P	Φ35	ф 3¢
同上	H-9-501	\$	ua h	可在	同左	画在	哥在
同上 m-ビフェニリル 同在 同在 同日 日上 トレビフェニリル 同在 同在 同在 同在 同在 同在 同在 同在	H-9-502	<u> 무</u>	のピンエニジル	图	可左	軍力	瓦孙
同上	H-9-503	甲區	m・ピンェニッル	豆在	四井	可在	司左
同上	H-9-504	<u>년</u>	かピフェニリル	四村	題	逼 ħ	配
同上	H-9-505	阿 귀	Ha-br	阿托	两杯	回在	面在
同上	H-9-506	브	\mathcal{A}	回社	區新	画	司左
同上	H-9-507	更		回花	画 1A	重加	阿芥
同上 くろう CH3 固在 回在 日在 日在 日本	H-9-508	1回	2-ナフチル	配社	画	同六	司左
周上 《	H-9-509	<u> </u>	S	国	區	五元	同任
周上 人名人名 周左 周左 周左 周左 周左 同左 同左 同左 同左 同左 日本	H-9-510	中區	Ş	回先	原花	可充	巨
周上 大大 周左 同在 同上 大大 同在 所在	H-9-511	ᄪ	S'	回式	面先	回左	闻左
国生 人人 国在 医柱	H-9-512			區	可在	阿廷	宣左
	H-9-513		Y	更加	14.	14/6	四层

(1)

(178)

(179)

(£

H-9-616 阿上 → 子園 219-6-H H-9-618 同上 H-9-615 H-9-614 H-9-619 介合物 <u>运</u> 开 लिस् लिस् लिस् Ph 同左 ぼむ 同左 同左 H-9-603 同二 m-ピフニニリル 同左 同左 向左 H-9-602 同上 O-ピフェニリル 同左 同左 同左 所在 国先 同左 同左 同左 H-9-605 同二 《入人》-Pn 同在 问注 更 人。CH。同位 同在 可左 13. 14. 阿林 司在 回社 亞 H-9-604 同上 p-ピフェニリル 2-ナフチル **) テロ 909-6-H** 干圇 209-6-H 三回 609-6-H <u>또</u> 耳鹿 子巴 019-6-H H-9-611 H-9-612 809-6-Н H-9-613

ፎ

I

문

π.

(180)

N-(Ph)≥ 同在 同在 同主

(6-H)

(181)

网络 同春 司花 同在 同左 阿左 同左 しか 同上 ローピフェニリル 同左 同左 同左 三十二 調花 可先 H-9-704 同上 P-ピフェニリル 同主 同左 H-9-703 同上 m-ピフェニリル 回左 2-3-フチル H-9-706 周上 子国 502-6-H 포 回 퓌 咺 山原 H-9-702 H-9-709 H-9-710 H-9-711 H-9-707 H-9~708 H-9-712 H-9-713 化合物

(f-H)

 化合物
 Φ₃1
 <th

N098/08360

(183)

(184)

438. 440. 441. 433, 411, 446

몫

문

몺

유

9098/08360

(182)

(H-10)

ᄪ 更可 H-10-17 H-10-16 H-10-15 H-10-14 H-10-18 化合物 Φ3ε, Φ40, Φ41, Φ43, Φ44, Φ46 柘 섮 몺 ሞ 몺 Ph 柘 몺 띺 몺 H. 柘 m-ピフェニシル 2-ナフチル タアフェイリグ アーピフェニリル Φ39, Φ42, Φ45 몺 기 (년 Pe1-04 <u>표</u> 巨 <u>:</u> 그; <u>제국</u> ij Ή ᄪ 阿丁 區 巨工 H-10-10 H-10-11 H-:0-12 H-10-13 F-10-8 H-10-9 H-10-7 9-01-H H-10-2 H-10-3 H-10-5 H-10-1 H-10-4 行作物

Φ35, Φ42, Φ45 Φ38, Φ40, Φ11, Φ43, Φ44, Φ46

몺

H-10-114

H-10-115 間上

Ч

4

.山 **(**夏

H-10-116

H-10-117

윱

전

H-10-118

W098/08360

(181)

(H-10)

化合物

Φ38. Φ40. Φ4:; Φ43, Φ44, Φ46	£	돲	Ph	£.	Ph	뜐	7.	Æ	ų.	£	ч	Ph	ģ
Φ39, Φ42, Φ45 Φ38, 6		小いニエイン-0	m-ピフェニンル	アピフェニジル	t-b-		Ph Ph	2-ナフチル	S CH3	S S Ph	N-S-S-S-S-S-S-S-S-S-S-S-S-S-S-S-S-S-S-S		
Φ47~Φ49		크 ㅌ	크 띹	<u>귀</u> (E	<u>1</u>	<u>부</u> 도	. 시 전	超寸	년 년	4: 宧	<u>된</u>	4. E	<u>ئ</u> ۋا
化合物	H-10-101	H-10-102	H-10-103	H-10-104	H-10-105	H-10-106	H-10-107	H-10-108	H-10-109	H-16-110	H-10-111	H-10-112	

(H-10)

(189)

(H-10)

H-10-217 H-10-216 H-10-218 H-10-214 H-10-215 化合物 438. 440. 421. 443. 424. 426 몺 P ద ଟ୍ର. 돈 단 된 몺 똢 r H 뜐 도 m-ビフェニリル 2-ナフチル Ф39, Ф42, Ф45 H-10-204 间上 11 10 프 되 면 1 쁘 ᄪ 트 區 画 트 H-10-210 H-10-212 H-10-213 H-10-202 H-10-203 H-10-207 H-10-211 H-10-205 H-10-206 H-10-208 H-10-209 H-10-201 **介心**

(180)

(H:-10)

Φ39, Φ42, Φ45 Φ45 Φ40, Φ41, Φ45, Φ44, Φ46

몺

몺

占.

(H-10)

化合物

431, 440, 441, 441, 446, 446 £ 뮵 Ξ ų. 뜐 ద 栕 ᄯ. 2-ナクチル 河上 マイフェロック m-ピフェニリル Φ39. Φ42. Φ45 アピンエニリル . (181) H-10-301 画 H-10-304 同上 프 교 핀 巨 ᄪ

H-10-305

H-10-306

H-10-302

H-10-303

몺

<u>교</u> 귀

H-10-313

몺

ᄪ

H-10-310

H-10-309

H-10-308

H-10-307

d.

줊

H-10-312

H-10-311

CH-10)

Φ39, Φ42, Φ45 Φ38, Φ40, Φ41, Φ43, Φ44, Φ46	-N-(Pn) ₂ Ph	FF.	€ Ph	Ph Ph	Ph Ph
0x7~049	S	, 但	구 (연	7	1年
完 心 物	H-10-314	H-10-315	H-10-316	H-10-317	H-10-318

Φ38, Φ40, Φ41, Φ13, Φ14, Φ46

Ф39, Ф42, Ф45

 $\Phi_{47} \sim \Phi_{49}$

化合物

몺

듄

몺

H-10-417

H-10-416

H-10-415

H-10-414

(194)

W098/08360

(193)

(H-10)

438. 440. 441, 413, 441, 446 £ 돖 돲 ద 몺 딦 Ph F. ď ᄯ 뮵 듄 五 m-ピンドロリル アービフェニリル 2-ナフチル Ф39, Ф42, Ф45 φ-77~Φe9 프 프 百十 <u>교</u> <u>阿</u> 기 回 重 阿丁 기 (2) ᄪ H-10-410 H-10-405 H-10-407 H-10-411 H-10-412 H-10-4:3 H-10~402 H-10-409 H-10-403 H-10-408 H-10-404 H-10-406 11-10-401 化合物

몺

H-10-418

(H-10)

(195)

(94-10)

438 440, 441, 443, 424, 446	Ph	r.	ዊ	Ph	띺	Ph	ዋ	Ph	Ph	£	r <mark>g.</mark>	Ph	Ph
Ф39. Ф42. Ф45 Ф3	Ph	のピフェニリル	ポリニュフェニリル	P-ビフェニリル	ua-O			2-ナフチル	S CH3	S S Pu	S S		N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
O47~O49		工加	重	뇐	년 년	軍	甲	의 년	되 恒	平區	<u> 귀</u> 므	工业	百二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十
化合物	H-10-501	H-10-502	H-10-503	H-10-504	H-10-505	H-10-506	H-10-507	H-10-508	H-10-509	H-10-510	H-10-511	H-10-512	H-16-513

(H-10)

六个巷

Φ39, Φ42, Φ48 Φ38, Φ40, Φ41, Φ43, Φ44, Φ46

柘

뜐

슖

画

H-10-517

医

H-10-516

H-10-515

£

브

H-10-518

돐

H-10-514

(191)

Φ39, Φ42, Φ43 Φ38, Φ40, Φ41, Φ43, Φ44, Φ46 몺 Ҡ m-ビフェニリル のピフェニリル 된 E H-10-603 H-10-601 H-10-602 (H-10)化合物

띺 占 アピフェニリル 回 ᄪ H-10-605

H-10-604

퓌 ᄪ

H-10-606

띺

몺

2 ナフチル 區 巨

H-10-609

몺

된

H-10-608

F-10-607

브

H-10-610

H-10-611

P

底 刁

뮵

直 T ᅺ

H-10-612

H-10-613

심

몺

(H-10)

(193)

(H-10)

Φ39, Φ42, Φ43 Φ38, Φ40, Φ41, Φ43, Φ44, Φ46 띺 ᄯ ᄯ 씸 몺 ఓ 띺 문 묩 몺 ଟ 몺 H-10-703 周上 m-ピフェニリル のピフェニリル アーピフェニリル 2-ナフチル 千回—10-10-H H-10-701 臣 迪 百十二 비 王间 - 705 - 日 H-1C-708 同上 H-10-710 H-10-706 H-10-702 H-10-709 H-10-707 H-10-711 H-10-712 H-10-713

(H-10)

 $\Phi_{47} \sim \Phi_{49} \qquad \Phi_{39}, \; \Phi_{42}, \; \Phi_{45} \qquad \Phi_{38}, \; \Phi_{20}, \; \Phi_{41}, \; \Phi_{43}, \; \Phi_{44}, \; \Phi_{46}$

H-10-714 CH-10-714 CH12

똢

H-10-716 南上 人外Pn
H-10-717 同上 个外Dn)2

몺

H-10-715 阿上

몺

뭅

H-10-718 同上

N098/08360

(101)

(H-10)

Φ39. Φ42. Φ45. Φ31, Φ40, Φ41, Φ43, Φ44. Φ46 띺 몺 栕 문 몺 몺 몺 몺 된 전 몺 柘 F m-ピフェニリル **シピフェニリル** 2-ナフチル アービフェニリル 뜐 괴 **庭** 기 上: 恒 恒 间 ᄪ H-10-804 周上 围 브 〒■ 908-01-H H-10-808 周上 H-10-812 H-10-803 H-10-807 H-10-810 H-10-811 H-10-813 H-10-802 H-10-805 H-10-809 H-10-801 化合物

(H-11)

•	-			
	ï			
	i	4		
۲	•	٠	!	

		(203)		¥098/08360			(i.2.)		#098/083
(H-11)					(H-11)				
化合物	Φ21~Φ28	Ф30, Ф52, Ф55	Ф51. Ф53. Ф54. Ф56		完 合 を	Φ31~Φ38	Ф50, Ф52, Ф55	Φ ₅₁ , Φ ₃₃ , Φ ₅₄ , Φ ₅₆	
H-11-1	\Diamond	╁	Ph		H-11-14	\Diamond	²(hai -N-(Du)²	Æ	
H-11-2	<u>+</u> <u>©</u>	のピフェニリル	Ph		H-11-15	五色		Ph	
H-11-3	<u> 기</u>	m-ピフェニリル	ча		H-11-16	爭	h _A	Ph	
H-11-4	16 71	アーピフェニリル	Ph		H-11-17	旦屋	-N(Ph) ₂	Ph	
H-11-5	阿山		Ph		07114			ដ	
H-11-6	<u>.</u>		ኟ		01-11-H			÷	
H-11-7	五度		Ph						
H-11-8	<u>기</u>	2-ナフチル	ħ.						
H-11-9	된 <u>©</u>	S S CH3	3 Ph						
H-11-10	각 眶	ra-Cs	r.						
H-11-11	巨	Control of the second of the s	h Fr						
H-11-12	垣		ď						
H-111-13	<u>귀()</u>	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	Ph	1					1

(H-11)

W098/08360

(202)

(H-11)

Φ30, Φ32, Φ33 Φ31, Φ33, Φ54, Φ56 H-11-116 周上 H-11-117 同上 H-11-118 H-11-114 H-11-115 允合物 ΦS1, ΦS3, ΦS4, ΦS6 된 P. L 사 ď 占 ద Ph m-ピフェニリル かピフェニリル アピフェニリル 2-ナフデル Φ50. Φ52. Φ55 H-11-104 周上 H-11-103 同上

£

문

证 工

H-11-113

司上

H-11-112

Ph

1

H-13-108

H-11-107

H-11-109

H-1:-110

H-11-111

시 [조

H-11-106

H-11-105

H-11-102

H-11-101

돐

띺

¥098/08360

(H-11)

W098/08360

. (202)

(H-11)

H-11-214 H-11-216 H-11-216	H-11-214 H-11-215 H-11-217 H-11-217	H-11-214 H-11-216 H-11-217 H-11-218	H-11-214 H-11-216 H-11-217 H-11-218	H-11-214 H-11-216 H-11-217 H-11-218
H-11-21 H-11-23	H-11-21 H-11-21 H-11-21	H-11-21 H-11-21 H-11-21	H-11-21 H-11-21 H-11-21	H-11-21 H-11-21 H-11-21
		H-11-21	H-11-21	H-11-21
	H-11-218	H-11-218	H-11-218	H-11-218

柘

H-11-211 周上

H-11-212

H-11-213

띺

(503)

(H-11)				
化合物	Φ51~Φ51	Ф50, Ф52. Ф55	Фзі, Фзз, Фзі, Фзь	
H-11-301	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	чd	H-11-301 (\$\frac{1}{8}\frac{1}{8}\tag{Ph}	H-11-314
H-11-302	斗筐	O-ピフェニリル	48	
H-11-303	구 때	m-ピフェニリル	Ph	
H-11-304	千旦	ルゼニエでと-q	Ч	
H-11-305	년 기		ų	818-11-11
H-11-306	北區		Ä	
H-11-307	긔 迪	a S	문	
H-11-308	비	2-ナフチル	Ph	
H-11-309	크	LS CH3	d.	

F.

<u>a</u>

H-11-311

H-11-312

回

H-11-313

ud ud S

. 면

H-11-310

(1:1)

AS → Ph

司上

ud ²(ud) −N ← (Tig) 지병

(211)

850~Ω¢	ж Ф50, Ф52, Ф55	Φ ₅₁ , Φ ₅₃ , Φ ₅₄ , Φ ₅₆	化合物	Φ51~Φ38	Фзо, Фзг. Фзя
	Ph	长.	H-11-414		2(N ⁻)-N-
1	0-ピフェニリル	Ph Ph	H-11-415) #	
<u>년</u>	m-ピフェニリル	Ph	H-11-416	ᄪ	H _H
中	ゲンエイン・ロ	HA.	H-11-417	프	
更 元		Ph			
드		F.	H-11-418	ᆈ	
<u>년</u>		1 .	H-11-419		. 1
巨工	2-ナンチル	r.			
@	S CH3	ч <u>г</u>	H-11-420		ય
洹	Hd S	Ph			
<u>년</u>		4g.			

몺

H-11-413 周上

H-11-412

_	1	_
-	1	3
٠	-	,

N098/08360

(213)

														1
	Φ ₅₁ , Φ ₅₃ , Φ ₅₄ , Φ ₅₆	h.	댒	Ph	r:d	H.	r.	Æ	Ph	Ph	4a	Ъh	r.	Ph
	Φχ, Φς, Φς, Φς	뜐	4(いこまたどつ)	т-ピフェニリル	アピフェニジル	HA O			2-ナフチル	Chy CH3	the S	S S		N = N = N = N = N = N = N = N = N = N =
	Φ57~Φ58		년 기	년 년	耳屋	屉	<u>듇</u>	기 년	시 E	阿	甲	<u> 기</u> 변	闻 上	<u>귀</u> 恒
(H-11)	化合物	H-11-501	H-11-502	H-11-503	H-11-504	H-11-605	H-11-506	H-11-507	H-1:-508	H-11-509	H-11-510	H-11-511	H-11-512	H-11-513

¥098/08360

(216)

(H-11)

Φ ₅₁ , Φ ₅₃ , Φ ₅₄ , Φ ₅₆	ч .	4g.	Ph	Ph	£	P'n	r.	£	8	Ph	품	Рh	F.
Φ50, Φ52, Φ55 Φ51	Ph	4/10年7月~0	m-ピフェニリル	がいニェイカ-4	Hd C			2-ナフチル	AS CH3	S S	S S S		Ng Ng
Φ ₅₇ ~Φ ₅₈		70	干鱼	<u> 구</u> 및	되	각 距	軍	시 E	<u>부</u> ©	<u>투</u> 나	ᄪ	i E	<u>귀</u> 屆
公合物	H-11-601	14-11-602	H-11-603	F-11-604	H-11-605	H-11-606	H-11-607	H-11-608	H-11-609	H-11-610	H-11-611	H-11-612	H-11-613

Ph Ph Ph Ph

ua ua S

H-11-616 開上

H-11-615

H-11-614

子回 219-11-H

千世—11-618

N- (-h)₂ Ph

(H-11)

W098/08360

(217)

(H-11)

Φ51, Φ53, Φ54, Φ56 돈 풉 띺 듄 몺 몺 占 몺 몺 몺 몺 アピフェニリン m-ビフェニリル 2-ナンチル **のピフェニリル** Ф50, Ф52, Ф55 Ph H-11-704 同上 트 <u>16</u> 부 三 .1 [10] 山田 ٦ ا 빌 ᄪ H-11-708 H-11-703 H-11-705 H-11-707 H-11-713 H-11-709 H-11-710 H-11-702 H-11-706 H-11-711 H-11-712 H-11-701

뜐

H-11-718

돲

H-11-717 周上

千山-716 周上

(H-11)

化合物

H-11-714

H-11-715

 $\phi_{57} \sim \phi_{58}$ ϕ_{50} ϕ_{22} ϕ_{55} ϕ_{51} , ϕ_{53} , ϕ_{44} , ϕ_{56}

Ph

H-11-815

H-11-814

몺

H-11-819

W098/08360

H-11-803 同上 北-11-804 開土 更 i E 三三 百 <u>면</u> 가 H-11-806 岡上 드 画 **厄** 元 H-11-805 H-11-802 H-11-801 H-:1-810 H-:1-807 H-11-808 H-11-809 H-:1-811 H-1:-812 H-11-813

(11-11)

φ₆₀ Φ₆₁~Φ₆₃ Φ₆₄~Φ₆₆

돐

副在 Ph

H-12-15 同止

H-12-14

化合物

돲

← Ph 同任 Ph

H-12-16 同土:

돈

N-(Ph)₂ 同在 Ph

H-12-17 間上

ᅜ

同在 Ph

H-:2-18 简上

8098/08360

(221)

(H-12)

Φer-Φ66	Ag.	Ph	Ph	Ч а	स्	Ph	.	돲	£	Ph	Ph	Ph	Ph
Φ61~Φ63 Φ64~Φ66	놟	몺	Ph	몺	Ph	r.	돲	抗	뜐	F.	Ph	Ph	F.
ος Φ	阿左	剛左	回在	间在	區	阿左	画左	可左	മ 共	同社	巨材	可在	同左
Φ ³⁹	Ph	ルビュエビッル	m-ピフェニリル	マーピフェニリル	ha C		a C	2-ナフチル	S CH3	AS S	N= S S		N N
Φ ₆₇ ~Φ ₆₉	\Diamond	<u></u> 교	<u>니</u>	千厘	<u>끡</u> 토	厄	扈士	7.	阿 山	<u>+</u> ;	<u>백</u> ᡂ	垣	干७
化合物	H-12-1	H-12-2	H-12-3	H-12-4	H-12-5	H-12-6	F-12-7	H-12-8	H-12-9	H-:2-10	H-12-11	H-12-12	H-12-13

(H-12)

(223)

(H-12)

(H-12)

H-12-116 司上 H-12-114 H-12-117 H-12-115 H-12-118 **你你** φ₆ φ₆ ~φ₆₁ φ₆₂ φφ <u>ت</u> 돲 돲 뜐 몺 돈 똢 몺 몺 굺 츲 ద ቸ £ 몺 윤 配左 CH₃ 両在 回左 可左 同上 ローピフェニリル 間左 m-ピフェニリル かいこまてカーd 2-ナフチル H-12-104 同上 H-12-101 面工 년. 니 丽. 교 画 E T 西九 电 H-12-102 H-12-103 H-12-106 H-12-108 H-12-111 H-12-105 H-12-110 H-12-112 H-12-113 H-12-107 H-12-109 化合物

W098/08360

Φω Φ6:~Φ63 Φ64~Φ66

된

줎

~ (Ph) □ 国在

뜐

¥098/08360

(H-12)

Φ64~Φ66	년.	r.	Ph H	r. L	P.	e. G	g.	뜐	윱	뜐	뜐	똢	Ph
¹⁹ Φ~19Φ	rg.	전	Ph.	. K	띺	몺	£	띺	Ph	ኟ	g.	rd.	Ph
9	同左	司	配在	百六	间左	同左	画在	回左	间在	画机	画	百在	现在
Φ39	Ph	0-ピフェニリル	M-ビフェニリル	かんフェニリル	hard A			2-ナフチル	LS CH3	S S	S S S		N= N=
Φ67~Φ69	S	中區	되 E	브	田	<u> </u>	<u>트</u>	괴 @	H E	<u>부</u>	桓	百	百十二
化合物	H-12-201	H-12-202	H-12-203	H-12-204	H-12-205	H-12-206	H-12-207	H-12-208	H-12-209	H-12-210	H-12-211	H-12-212	H-12-213

(H-12)

W098/08360

(526)

化合物	Φ67~Φ69	Φ,	6	Φεο Φει~Φεз Φω~Φε	% 0~ ~₩ 0
H-12-214	S	-N-(Ph) ₂	画符	F.	FF
H-12-215	<u>부</u>		阿左	ᅜ	준
H-12-216	應 놱	hq S	區 1角	젒	藍
H-12-217	- - -	-N-(Ph) ₂	更	됩	£
H-12-218	ゴ		回角	r.	Æ

N098/08360

(227)

(H-12)

ᄯ 몺 뜐 돖 몺 Ph 몺 Ph ኟ 몺 띺 ጜ 몺 á. 문 ٦. £ Ē. 뚀 【S CH3 同在 AS Ph 间在 豆汁 ト・ 同村 同士 つピフェニリル 回在 国士 m-ピフェニリル 同校 2-ナフチル ア-ピンォニリル H-12-301 A_S Ph再上 브 년 교 되 달 면 면 프 田田 브 H-12-305 H-12-312 H-12-303 H-12-307 H-12-313 H-12-306 H-12-308 F-12-309 H-12-310 H-12-311 H-12-302 H-12-304 化合物

(H-12)

化合物	Φ67~Φ69	Φ30	9	%p~ 190 ~ 190 %p	%D~H⊕
H-12-314		N-(Ph) ₂	뜐	Æ	#.
H-12-315	ゴ運		뜐	뜐	떭
H-12-316	屋	As Ph	ਛੋ	문	된
H-12-317	교	-N-(Ph) ₂	抵	몺	F.
H-12-318	म <u>छ</u>		댒	띺	чa

(228)

Φω Φε1~Φε3 Φω~Φε

r d

ď

띺

줎

H-12-417 同上

H-12-416 同上

H-12-415

H-12-414

다.

千世-13-418 回上

W098/08360

(523)

된 끇 듄 몺 표 柘 띺 <u>г</u>. 4 문 . 다 뜐 몺 m-ピフェニリル 阿左 O-ピフェニリル 阿左 P-ピフェニリル 岡左 岡左 司在 可在 可任 回在 CH₃ FIÆ 2-ナフチル 되 면 H-12-410 H-12-403 H-12-406 H-12-409 H-12-411 H-12-404 H-12-406 H-12-407 H-12-408 H-12-412 H-12-402 H-12-413 H-12-401

W098/08360

(H-12)

Φ60 Φ61~Φ63 Φ64~Φ66 뜺 윤 몺 집 ď. 돐 몺 몺 단 돈 몺 몺 면 F. £ 몺 돈 돈 돈 ና. 윤 河左 画左 同左 回左 可左 S S CH3 開在 可在 回东 回左 西芥 2-ナフチル 同上 m-ビフェニリル アービフェニリル 南上 0-ピフェニリル 柘 **⊕** S9 H-12-501 平區 平量 드 비 ш Ш 트 三 드 <u>驱</u> 거 H-12-504 H-12-503 H-12-505 H-12-508 H-12-502 H-12-506 H-12-510 H-12-507 H-12-509 H-12-512 H-12-513 H-12-511 た合物

(232)

¥098/08360

(H-12)

Φ ₆₀ Φ ₆₁ ~Φ ₆₃ Φ ₆₂ ~Φ ₆₆	P. H.	똢	£	ų.	柘
Φe1~Φe3	£	띺	P.	돲	4.
6 8	岳	띺	돲	点	돲
Φ ₅₉	(Pn) ₂		And S	-N-(Ph) ₂	
Φ67~Φ69		日	平鹽	世	子區
化合物	H-12-514	H-12-515	H-12-516	H-12-517	H-12-518

W098/08360

H-12-602 同上 ホービフェニリル 同左 Ph Ph H-12-603 同上 ホービフェニリル 同左 Ph Ph H-12-604 同上 トービフェニリル 同左 Ph Ph H-12-605 同上 トービフェニリル 同左 Ph Ph H-12-606 同上 クーフチル 同左 Ph Ph Ph H-12-609 同上 クーフチル 同左 Ph Ph Ph H-12-610 同上 クーフチー 同左 Ph Ph Ph H-12-610 同上 クーフチー 同左 Ph Ph Ph H-12-611 同上 クーフチー 同左 Ph Ph Ph H-12-611 同上 クーフチー 同左 Ph Ph Ph H-12-611 同上 クーフチー 同左 Ph Ph Ph H-12-613		69Φ~19Φ	Φ39	3 0	£9φ~19φ	Ф64~Ф66
同上	_		Ph Ph	阿	ď	몺
同上 m-ビフェニリル 同在 Ph F F F F F F F F F F F F F F F F F F	63	의 逆	0-ビフェニリル	回 村	Ph	돲
同上	~	重	ポーピンドレンド	剛花	Ph	Æ
周上	**	声	サービフェニリング	国东	Ph	몺
両上	LO.	긔 ᄩ		面在	몺	Ph
同上 2-ナフチル 同左 Ph 日 同上 2-ナフチル 同左 Ph 日 同上 45 5 Ph 日 日	9	년 년		可	r L	쫎
同上	~	<u>부</u>	£ 0	同东	돲	접
同上 くろくろ の	80	<u>비</u>	2-ナフチル	回在	Ph	栕
同上 人 Bab	ф	티	S		Ph.	씸
同上 人 Bit Ph Bit Ph Bit Ph Bit Ph	c	巨	S	司在	뜐	ዊ
同上 大 同在 Ph 同上 大 N N N	=	鹿	S	画		P h
Elt: Ph	.73	편 기		回左		Ph
	13	고) (편		岡左		Ph

(H-12)

(234)

Φ64~Φ66	ž.	.C	ž.	Ph	ä
060 061-063 064-0es	편.	P.	돲	格	દ્ધ
Ф	同左	配在	可左	드 ħ	医加
Φ59	N- (Pn) ₂		hd—\S	(Ph) ₂ 同在	
φ ₅ γ~φ ₆₉		<u>阿</u>	년 [편	-	阿 七
化合物	H-12-614	H-12-615	H-12-616	H-12-617	H-12-618

¥098/08360

(232)

H-12-701 (1) (1) (1) (1) (1) (1) (1) (1) (1) (1	化合物	Φε1~Φε9	Φ39	og Og	0 ⁰ 61~Φ63	Φ. Λ. Φ. & A.
同上 ロービフェニリル 同在 Ph P P			ча	同左	P.	Ьh
同上	64	田田	化しニュレント	回在	Ph	ā
同上 トビフェニリル 同在 Ph F F F F F F F F F F F F F F F F F F	က	中间	ルリニエトソール	可在	r.	똢
同上 (十一) Ph 同左 Ph 日 F	4	7 1	アピンドレゴジャ	可左	r.	g.
	ιρ	<u> </u> 트	4d	回柱	ᄯ	A.
同上 2-ナフチル 同左 Ph 日本 Ph	9	n T		间	r.	Ph
同上 2-ナフチル 同法 Ph に同上 2-ナフチル 同在 Ph 同左 Ph 日本 Ph 同左 Ph 日本 Ph	6	<u> </u> 프		面	몺	£
同上	œ	<u>귀</u> E	2-ナフチル	画花	Ph	P.
同上 人 But Ph 同上 人 But Ph 同上 人 But Ph 同上 人 But Ph	Φ.	1 10	S CH ₃		Æ	P.
同上 人	9	桓			뜐	Æ
同上 CN EN A F Ph	==	ㅋ 도	S		£	줖
ME CONTRACT PA	12	平區		画	Ph	ਖ਼
	£	.1.1 35	Y	西九		Ph

(236)

(H-12)

Φ60 Φ61~Φ63 Φ64~Φ66 문 돐 몺 £ Я 同在 Ph 人 S Ph 副 E Ph N-(Ph)2 間至 Ph Bate Ph -N-(Ph)₂ ME Ph , o 69**Φ**~∠9Φ H-12-716 同上 H-12-717 同上 H-12-715 同上 H-12-718 同上 H-12-714 化合物

W098/08360

W098/08360

(237)

(H-12)						71-FD
化合物	Φ67~Φ69	ф?ф	900	Φe1~Φe3	Φ61~Φ63 Φ64~Φ66	場の
H-12-801	000	£	再	ᅜ	몺	H-12-
H-12-802	→ [□]	かい シーピンエージング	国在	F.	Ą	H-12-
H-12-803	更 寸	m-ピフェニリル	同左	몺	ų.	H-12-
H-12-804	平區	ルビニェワサ-g	超林	£	FP.	H-12-
H-12-805	기 E		區	ឌ	H	
H-12-806	된 교		回左	FF.	Ph	H=12
H-12-807	프		配	£	чa	H-12
H-12-808	트	2-ナフチル	回	Ph	h h	
H-12-809	€	S CH3	西村	r.	Į.	
H-12-810	<u>छ</u>	S S	可在	ሺ	长	一方、編7 キノリンサト 以下に、煮
H-12-811	ન:ન <u>In</u> :	N S S	阿加	똢	몺	スト材料を多合せて示して
H-12-812	드		同左	۳. ۳	몺	
H-12-813	庭 元	L'N N	网先	4. 	P.	,

Φ₆₀ Φ₆₁~Φ₆₃ Φ₆₄~Φ₆₆ 2 돲 7 2 긺 ដ 섮 Ę H ď. -N- (Ph)2 同左 몺 몺 12-818 2-817 12-819 2-815 2-816

方、電子注入輸送性化合物である電子輸送性のホスト材料としては、前記のリノラト金属樹本が好ましい。 (下に、前記の化合物に包含ないし重複する化合物もあるが、電子輸送性のホ 材料を分降する。ここでは式(E-1) \sim (E-14) に従う Φ_{101} Φ_{003} に示している。

9098/08360

(239)

回左 同人 同左 间九: 司左 可左 m-ピフェニリル 同左 0-ピフェニリル アーピンコニリル 2-ナフチル 原 寸 브 巨工 回 년 기 平厦 西土 E-1-10 E-1-11 E-1-12 E-1-13 E-1-8 E-1-9 E-1-1 E-1-2 E-1-3 E-1-4 E-1-2 E-1-6 E-1-7

1

돖

I

몺

ᄪ

E-1-19

E-1-18

E-1-17

E-1)

化合物

E-1-15

E 1-16

E-1-14

(341)

ii). 回左 回答 间左 岡先 同花 □ □ 四左 □N B-1-103 同上 m-ピフェニリル 同左 同左 同上 0-ピフェニリル 何左 同社 回右 同左 ラーピフェニリル 同左 **0**102 2-ナフチル 工個 프 恒山 미 巨 드 ᄪ 巨工 교 E-1-102 E-1-113 E-1-112 E-1-110 E-1-111 E-1-104 E-1-108 E-1-109 E-1-106 E-1-105 E-1-107 E-1-101

(242)

(E-1)

化合物	Φ10S	φ10:	Ф102	6 103	ě
E-1-114	0	Ph)2	阿尔	阿托	国在
E-1-115	千国		西村	司左	回往
E-1-116	配	A-Ph	司左	酒	画 九
E-1-117	<u>15</u>	N-(Pn) ₂	画在	回花	更
E-1-118	∸1 Œ		區	區	题 充
8-1-13	<u>니</u> (급	Ph	H	P.	x

回杆

王-1-216 周上

E-1-215

E-1-217 周上

エ

딦

I

돲

ᄪ

E-1-219

王-1-218 間上

W098/08360

(243)

(E-1)

回 行 固左 间左 可左 可枯 1 同上 ローピフェニリル 同左 同左 同左 国左 人—Ph 同在 同在 同左 回左 B-1-203 周上 m-ピフェニリル 同左 同左 D-アフォーンド 配竹 販行 2-ナフチル 同左 国东 可左 **⊕** 挋 巨工 距 ᄪ ᄪ 고 된 <u>ख</u> ∹] 巨 阿丁 恒 E-1-212 E-1-211 E-1-213 E-1-202 E-1-206 E-1-207 E-1-208 E-1-210 E-1-206 E-1-209 E-1-201 E-1-204 化合物

(244)

人 N-(Ph)₂ 雨在 **同**花

E-1-214

Φ102 Φ103

(E-1)

N098/08360

(248)

(E-1)

lil.A: 同左 1/2 五 社 id //: 37E 间在 S S S CH3 阿左 间左 同上 ホービフェニリル 同在 Φ;02 回左 配左 可左 2-ナフチル がしてアフェニリル マーピンドコリル ē 비 恒 屈 교 프 ᄪ 甲 重 E-1-304 E-1-312 E-1-313 E-1-310 E-1-31: E-1-305 E-1-306 E-1-309 E-1-301 E-1-302 E-1-303 E-1-307 E-1-308

可だ 可左 I N~(Ph)₂ 同志 同左 N-(Ph)2 同在 同在 뚭 I 프 ᄪ 絙 E-1-315 E-1-316 E-1-314 E-1-319 E-1-318 E-1-317 化合物

#098/08360

 Φισς
 Φισι
 Φισι
 Φισι
 Φισι
 Φισι

 Ph
 固在
 同在
 同在

 同上
 ウビフェニリル
 同在
 同左
 同差 阿提 同程 回杯 E-1-403 同上 m-ビフェニリル 固左 間左 間左 人 S S Ph 同在 司左 回左西右 E-1-404 回上 P-ピフェニリル 回社 宮坊 CA EM 国的 同左 同左 河在回花 时左 同左 2-ナフチル 子园 201~1-3 回 E-1-405 間上 ᆈ E-1-409 E-1-402 E-1-406 E-1-408 E-1-41: E-1-413 E-1-410 E-1-412 E-1-401

몺

I

E-1-419

(076)

_

(543)

(E-1)

14/: 門左 回杆 回左 M.A.: 阿左 阿左 间左 同左 뚔 司左 p-ピフェニリル 同左 同左 人。 S → CH3 同在 Φ¹⁰³ 剛左 同上 ひーピフェエリル 同社 m-ピフェニリル 2-ナフチル Ф 10 기년 四四 <u>년</u> 기 正 置 ᄪ 변 브 ᆁ E-1-503 E-1-502 E-1-512 E-1-513 E-1-510 E-1-511 E-1-505 E-1-509 E-1-507 E-1-508 E-1-504 E-1-506 E-1-501

(E-1)

<u>ਤ</u> ਦ	回初	恒竹	回村	阿托	<u>厄</u> 村	ĸ
⊕ 103	画材	阿	固在	画	同	ᄯ
ο Θ	三 打	回杆	剛在	12 町左	画	Ξ
Φ ⁽⁰⁾	Z(Hd) -N-		A Ph	(Ph) ₂ 同在		к
Φ105		의 世	工厂	巨	<u>부</u>	工匠
化合物	E-1-514	E-1-515	E-1-516	E-1-517	E-1-518	E-1-519

W098/08360

 Φισς
 Φισς
 Φισς
 Φισς
 Φισς
 Φισς
 Φισς

 N
 Ph
 同本
 同左
 同左

 同上
 Φ-Κフェニリル
 荷左
 同左
 同左

 p-ピフェニリル
 同在
 同在
 同在

 ウーク
 Ph
 同在
 同在
 同在

 Ph
 同在
 同在
 同在
 同在

 同左 同花 何た E-1-603 同土 m-ピフェニリル 同左 同左 ──S □左 同左 2-ナフチル 間左 原左 E-1-604 周上 퍤 <u>니</u> 쁘 면 千回 909-1-B E-1-602 E-1-601 E-1-610 E-1-612 E-1-905 E-1-608 E-1-611 E-1-613 E-1-609 E-1-607

I

£

브

E-1-619

王-1-616 間上

E-1-615

E-1-614

E-1-618 岡上

(253)

同左 同宏 同左 同左 同左 更拍 国行 回托 可 回托 距拍 国4: 国 阿左 回左 画 画社 画左 同行 闰左 回社 四行 画社

E-1-713

E-1-712

E-1-711

E-1-710

E-1-709

同上人。人人人人CH3 可在

E-1-708

™

2-ナフチル

国社

E-1-707

間上

用力

国拍

E-1-706

E-1-705

트

E-1-704

画

ア・ピフェニリル

E-1-703

H H

m-ピフェニリル

E-1-702

0ーピフェニリル

E-1-701

맑

同方

河

回并

₽ Ž

(F-L)

化合物

(254)

N098/08360

(255)

E-1-820	E-1-819	E-1-818	E-1-817	E-1-816	E-1-815	E-1-814	化合物
	E H	回 上	in ir	무	画	<u></u>)- e
₽h	Ph			√ _S → Ph		N- (Ph)2	Φ101
同左	Ξ	H E	回社	阿杜	固分	E. HA	Φ102
e At	뫄	同在	面在	阿拉	卸料	剛社	Φ ₁₀₃
可注	ĸ	西	回在	同左	闽	[]†	₽ P

E-1-803

国

m-ピフェニリル

回扣

图

亞伯

E-1-802

0-ピフェニリル

回注

阳相

回托

E-1-801

꿁

回外

同左

(E-1) 化合物

⊕ig

₽101

⊕ g

Ф,03

ē

E-1-813

耳上

14/E

M/:

E-1-812

司左

国行

E-1-811

E-1-810

西村

回社

四九

书间

回在

回注

闻在

回托

图计

E-1-809

E-1-808

2-ナフチル

国

風竹

調充

E-1-807

訓

ᄪ

阿拉

酮左

E-1-806

上

国左

画社

回社

E-1-805

回

胆材

回注

回柱

E-1-804

回

p-ピフェニリル

回江

回 計

超片

(256)

(E-1)

W098/08360

(258)

₩098/08360

E-2-107 E-2-105 E-2-104 E-2-103 E-2-102 E-2-101 E-2-106 **汽合物** 到上 回 回 国 <u>o</u> 同上 〜ピフェニリル 四-ピフェニリル アピフェニリル <u>8</u> 3 H: 煎柏 回怕 風力 压性 国 <u>8</u> 国 **₩** 四针 내 配力 미수 <u>8</u> 回拍 国社 囲左 恒约 回分 西方 間佐

E-2-16

回外

画

原相相

감

E-2-113

國

国东 回忆

II

国方

E-2-112

E-2-111

重社

교

回行

回加

週左

画

E-2-110

E-2-109

E-2-108

. 다

2-ナフチル

国社

巨加

图

e. If:

E-2-15

E-2-14

-N-(Ph)2

四方

... 11)

西社

图

回相

 元命を

9:0

Φ107

⊕ 8

⊕

(E-2)

(259)

W098/08360

(261)

E-2-213	E-2-212	E-2-211	E-2-210	E-2-209	E-2-208	E-2-207	E-2-206	E-2-205	E-2-204	E-2-203	E-2-202	E-2-201	化合物
 .r	<u>a</u> i+	<u>교</u> 누	画	-	F F	나 폐	@ +	一	回	ᄩ	는 E	S	Φ110
			SPh	SLS-CH3	2-ナフチル			O Ph	か-ピフェニリル	m-ピフェニリル	0~ピフェニリル	Ph	Φ106
超性	阿左	画	剛允	回行	图社	用什	1	Et Et	英回	回拍	阿拉	五	Ф ₁₀₇
阿尔	剛社	油油	闽左	岡左	司托	商社	13	剛	置社	河	EE 16	画法	Φ ₁₀₈
两/:	画左	19 /2	咸左	國大	回付	闽左	回左	原作	回允	可充	阳左	同去	Ф ₁₀₈

E-2-119

通

I

3

エ

E-2-118

間左 固去

国社

E-2-117

N-(Ph)₂ 周左

回托

阿左

E-2-116

剛士

国名

司だ

五元

E-2-115

里上

<u>e</u> H

间在

回社

周左

闸左

回泊

化合物

\$110

Φ107

\$

69 Q

Œ-2)

(E-2)

W098/08360

(262)

(263)

E-2-218

配付

回社

回先

E-2-219

크

I,

子

I

E-2-217

N- (Ph)2

回射

回社

三六

E-2-216

画

剛在

国的

回柱

E-2-215

用法

回托

圆柱

E-2-214

N- (Ph)2

到左

国先

司左

Ф107

0

⊕

化合物

⊕110

(264)

₽

Ф107

Ф 108

<u>8</u>

9098/08360

(265)

E-2-319

画

Д,

Ŗ

I

E-2-318

回左

巨怕

回左

E-2-317

訊

圆柱

国社

E-2-316

E-2-315

E-2-314

岡左

画件

间先

四社

回注

Φ107

. ⊕

元命物

(266)

W098/08360

E-2-419 E-2-418 E-2-417 E-2-416 E-2-415 E-2-414 化合物 周上 【】N−(Ph)2 周左 恒. 一 **I** 回左 I 固社 剛力 꿏 回村 国行 Ξ

E-2-507 E-2-508 E-2-513 E-2-512 E-2-611 E-2-510 E-2-609 E-2-506 E-2-501 E-2-505 E-2-504 E-2-503 E-2-502 画 THE LONG POH, 回 国上 **頭** 十 同上 m-ピフェニリル ᄪ 画 面上 ej e 町上 ローピフェニリル P-ピフェニリル 2-ナフチル ě Ph 人。 一Ph 医抗 原抗 》 阿左 阿征 周左 同左 明 可抗 E H 國外 三十 剛左 Φ<u>1</u>07 四生 H; 回抗 国左 阿拉 阻扣 e H 同左 **⊕**10€ 11/ 百万 图法 **⊠** -}1 回托 国 阿左 Œ. Hi 巨打 <u>a</u> R: 回村 四左

¥098/08360

(267)

(268)

¥098/08360

¥098/08360

(E-2)

4110 ⊕₁₀₆ 97 97 96 Q **₽**

穴血勢

(E-2)

요-2-515 미上

回社

同左

風社

围法

E-2-613	E-2-612	E-2-611	E-2-610	E-2-609	E-2-608	E-2-607	E~2~606	E-2-605	E-2-604	E-2-603	E-2-602	E-2-601	化合物
阿上	<u>-</u> 'r	,ā q ├-	. 33 Tr	H E	. बा न	日田	可上	ब्र h	9 h	를 H	हा न		Φ110
N N		LS LS LS	LS LS LPh	S CH ₃	2-+7+11				p-ピフェニリル	mービフェニリル	o-ピフェニリル	Ph	Фзъ
河	部	西社	開放	用	画件	司左	촳	回左	画	函析	法	阿左	Φ107
阿东	व भ	門左	凹社	阿莊	剛立	西村	五	面社	画在	EL Hi	强	四左	801 Q
河/6	刊/王	河 人:	黑龙	回行	剛た	回於	国 4:	面水水	剛左	回泊	面付付	回左:	Ф ₁₀₉

E-2-519

恒

ı

Ρħ

I

E-2-518

回拍

阳村

E-2-517

N- (Ph)2 周左

回抗

园

E-2-516

.6 國.1.

光恒

回答

团.社

(269)

(270)

#098/08360

Φ₁₀₇ Φ₁₀₈ 阿左 同先 回奸 回外 區抗 配在 e H φ Φ

E-2-713	E-2-712	E-2-711	E-2-710	E-2-709	E-2-706	E-2-707	E-2-706	E-2-705	E-2-704	E-2-703	E-2-702	E-2-701	化合物
161 E	म <u>जि</u>	町上	۾ حا	ਭ ਜ	五四	电	១ ក	년 건	回	년 ·	 (Фно
N N N N N N N N N N N N N N N N N N N		SISTER	S S Ph	LS LCH3	2:ナフチル			Ph	P-ピフェニリル	m-ピフェニリル	o-ピフェニリル	Ph	Φ106
到左	. 阿 社	画化	M Rt	四	回拍	固社	国大	河方	回行	阿拉	固 対	间左	Φ107
两九:	国公	司左	重化	同在	回左	画左	크	画	同左	國治	配	阿拉	Φ 08
जितः	剛在	间左	風流	画光	副社	. व. सं	画	岡左	到	en Hi	同立	阿左	Φ ₁₀₀

E-2-619

년 제

 Ξ

뫗

I

E-2-618

(E-2)

(272)

1098/08360

₩098/08360

(271)

化合物

(E-2)

(273)

(E-2)

E-2-719 E-2-718 E-2-717 E-2-716 E-2-715 E-2-714 **允合**核 国上 ᅖ 91.0 N- (Ph)2 **⊕**105 通扣 阿州 門村 H **O**107 正拍 回丼 画 画社 .e • 꾸 <u>8</u> 回针 同左 回社 西沿 画 I

(274)

(E-2)

W098/08360

E-2-820	E-2-819	E-2-818	E-2-817	E-2-816	E-2-815	E-2-814	化合物
] i.	ا بر	JE JE	.वा -	ir D		4 110
Ph	Ph		N− (² h) ₂	S Ph		N- (Ph)2	Φ106
回);;	I	爾在	固在	图计	西江	回位	Φ ₁₀₇
西拉	Ph	田田	固在	回在	好	四位	₽
風	I	配合	可針	國 附	凹	回社	Φ,09

 E-3-5
 同上
 (十分)
 同左

 E-3-6
 同上
 (十分)
 同左

 E-3-7
 同上
 (十分)
 同左

 E-3-7
 同上
 (2-+75)
 同左

 E-3-8
 同上
 (2-+75)
 同左

 E-3-10
 同上
 (3)
 (3)
 (4)

 E-3-11
 同上
 (3)
 (4)
 (4)
 (4)

 E-3-12
 同上
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)

 E-3-13
 同上
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 (4)
 <td ភ ភូ-ស 化合物 E-3-1 E-3-2 E-3-3 E-3-4 ٦ ا 例上 0~ピフェニリル 間 m~ピフェニリル 間 on Fit 五 回往 双六

(275)

Œ-2)

N098/08360

W098/08360

(277)

E-3-19

르

I

E-3-18

E-3-17

西北

回

E-3-16

E-3-15

E-3-14

W098/08360

(278)

¥098/08360

₩098/08360

(279)

E-3-115 同上 (分中h)₂
E-3-117 同上 (Ph)₂

. 된 전

H I

阿拉

(比合物 Ф₁₁₇) Ф₁₁₁
E-3-114 — — — — — — — — (Ph)₂

(E-3)

E-3-213	E-3-212	E-3-211	E-3-210	E-3-209	E-3-208	E-3-207	E-3-206	E-3-205	E-3-204	E-3-203	E-3-202	E-3-201	化合物
剛上	ј а ј Н	ᆔ	原. 计	H E	. © -	ख न	画	교	司上	교 누	可上		Ф 113
		AS AS	S S Ph	√ _S → _S → _{CH3}	2-ナフチル		O S	Ph	かピンェニジル	m~ビフェニリル	0-ビフェニリル	Ph	Φ111
间化	直抗	回	闹去:	画流	回在	闻左	ज १ :	田村	同左	同定	岡柱	同左	ΦIII

E-3-119

剛士

工

E-3-118

(280)

(E-3)

W098/08360

E-3-313 E-3-312 E-3-303 E-3-304 E-3-305 E-9-302 E-3-301 ᆔ 同上 m-ピフェニリル 間上 ひーピフェニリル Ph 医竹竹 阿阿 國行 回托 国大 圆竹 部 距析 周七 间扩 回外

E-3-219

回十

E-3-218

병

E-3-217

E-3-216

日

E-3-215

间件

司先

E-3-214

化合物

#098/08360

(282)

									• •
E-3-319	E-3-318	E-3-317	E-3-316	E-3-315	E-3-314	仁合物	(E-3)		
周上	3 -) -	III.	ir T	S	Физ			
Ph			STPH		N- (Ph)2	Φ111		(283)	
Ι	同左	画 At	耳柱	面在	可木	Φ,112			
					•	•		W098/0	

E-3-413	E-3-412	E-3-411	£-3-410	E-3-409	E-3-408	E-3-407	E-3-406	E-3-405	E-3-404	E-3-403	E-3-402	E-3-401	化合物	(E-3)
<u></u> 元	III H	٦ ا	oli H:	j∎ h∙	回 上	n h	<u>n</u> r	J.	⊒ I⊤	間	ा न	XO	$\Phi_{1:3}$	
		A LAND	S S Ph	S-CH ₃	2-ナフチル			→ Ph	p-ビフェニリル	m-ピフェニリル	0 ーピフェニリル	Ph	Φ۱۱۱	
3/6	间左	国社	国社	强的	五年	順充	团左	画社	画 計	回充	同左	司丘	Φ ₁₁₂	

(284)

W098/08360

W098/08360

(285)

E-3-414 E-3-415 E-3-416 E-3-417

년 나

回左

剛在

理力

E-3-501 E-3-502
E-3-503
E-3-504
E-3-505
E-3-506
E-3-507
E-3-509
E-3-511
E-3-511 E-3-513 **의** 간 回 社 副社 同村 H g 闻左 画社 回社 配托 四州 萬相

E-3-419

回

I

E-3-418

回左

(286)

E-3-519	E-3-518	E-3-517	E-3~516	E-3-515	E-3-514	化合物	(E-3)	
평 누	म्	П h	画	a h	0	Φ113		
Ph		N- (Ph)2	√ _S → Ph		-_N-(Ph)2	Φ111	(287)	
x	好	回 怕	回 六	可於	同左	Ф112		
							NO98/08360	

	E-3-613	E-3-612	E-3-611	E-3-610	E-3-609	E-3-508	E-3-607	E-3-606	E-3-605	E-3-604	E-3-603	E-3-602	E-3-601	化合物
	न चि	. a ├-	千圓	周上	剅 lr	可大	<u>폐</u> ᆉ	超十二	19 1	le Je	工匠	<u>로</u> 기		Φιμ
P.N.	3	9 1		S Ph	Ду _С он _з	2-ナフチル			- O - Pm	p-ピフェニリル	m-ピフェニリル	みだフゖエリル	Ph	Фш
	國化	問左	间 在:	国东	岡左	回允	间左	in Art	剛	風竹	剛性	回行	頭柏	Φ112

Œ-3)

(288)

₩098/08360

(289)

E-3-614 E-3-615 E-3-616 E-3-617

化合物

 $\bigoplus_{N} \bigoplus_{i=1}^{\Phi_{i+1}} \bigoplus_{N=-(Ph)_2}$

75	化合物	Φ113	Φ _{IEI}	Φ112
tp	E-3-701		Ph	屆左
	E-3-702	न न	〜 ピフェニリル	河
e	E-3-703	<u>a</u>	m-ピフェニリル	固木
E .	E-3-704	千世	アピフェニリル	可允
छ 	E-3-705	博士		ei At
Ħ -	포-3-706	9 r	Q _y	间左
# -	E-3-707	in Tr	O ³	可左
Б -с	E-3-708) L	2-ナフチル	At
E920	E-3-709		S-CH ₃	四拍
m 	E-3-710	III F	SPPn	函
in	E-3-711	ir L	S	国代
ដា	E-3-712	用 上		间在
E-8	E-3-713	III F	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	周左

E-3-619

I

E-3-618

国村

(E-3)

(290)

#098/08360

E-3-813	E-3-812	E-3-811	E-3-810	E-3-809	₹-3-808	E-3-807	E-3-806	E-3-805	£-3-804	E-3-803	E-3-802	E-3-801	化合物
軍上	6 .	I h	買上	ਭ	可十	<u>a</u>	回 -	ja Fr	iii	۲ او	는 E		Фін
		SISI	S Ph	S S CH ₃	2-ナフチル				pーピフェニリル	m-ピフェニリル	ヘビフェニリル	.	Φ:::
耐木	周末:	剛社	剛生	ा तो	同社	同次	回	回左	開力	o li:	西	剛左	Φ112

E-3-719

(291)

W098/08360

(292)

E-3-814 E-3-815 E-3-816 E-3-817 同上 E-3-818

Φ112	E-3-820
Φ ₁₁₇ Φ ₁₁₈	
(E-4)	्रा Pri

E-4-13	E-4-12	E-4-11	E-4-10	E-4-9	F4-8	E-4-7	E-4-6	E-4-5	E-4-4	E-4-3	E-4-2	Ē-4-]	化合物	(E-4)
回 计	a	.回] .	画上	T.	១ F-	河片) Ju	न म	<u>a</u>	ਭ 	¢	Φ120	
N N N N N N N N N N N N N N N N N N N		LS LS LS	S S S	ST ST CHO	2-ナフチル			- Ph	ゆーピフェニリ ル	m~ピフニエリル	ウビフェニリル	Ph.	4ائم∼1ااھ	
₽h	Ph	Ph	Ph	Ph	P h	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	цş	Ph	Φ ₁₁₄ . Φ ₁₁₉	

E-3-819

回在

I

配柱

間左

回流

回奸

W098/08360

(294)

							• •
E-4-18	E-4-17	E-4-16	E-4-15	E-4-14	化合物	(E-4)	
<u></u> 누	到 厅	न	写 上	\Diamond	Φ120		
	(Ph)2	SPh		√N− (Ph) ₂	Φ115~Φ118	(295)	
P	꿐	Ph	Ph	Ph	Φ,14, Φ,19		
				i	ı	W098/08360	

E-4-113	E-4-112	E-4-111	E-4-110	E-4-109	E-4-108	E-4-107	E-4-106	E-4-105	E-4-104	E-4-103	E-4-102	E-4-101	化合物	
國 上	<u>폐</u> -	₽ +	J	o T	可计	五	<u>a</u> -	년 	a -	E E	٦. ا	¢ †	Φ ₁₂₀	
N N		S S S	LS L S L Ph	S CH ₃	2ーナフチル				アベフォニリン	m-ピフェニリル	0 ーピフェニリル	rg N	8110~5110	
73	P	Ph	પત	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	Φ114, Φ119	

(296)

Œ-4)

(297)

E-4-119

<u>=</u>| |T

p-ピフェニリル

I

E-4-120

의 |-

m-ピフェニリル

ı

E-4-121

<u>된</u> 나

〜ピフェニリル

π.

E-4-118

꿁

E-4-117

画

N- (Ph)2

꾸

深

E-4-116

E-4-115

E-4-114

(E-4)

化合物

Φ114. Φ119

Ŗ

구

(E-4)

%098/08360

W098/08350

(298)

(E-4)

E-4-202

田上

0-ピフェニリル

3.

E-4-203

画

m-ピフェニリル

3

(299)

E-4-212

]] |-

E-4-211

Ph

뫗

Ŗ

먌

E-4-210

E-4-209

<u>...</u>

E-4-208

크

E-4-206

o ir

E-4-207

9

Pn 2-+ 7 ≠11

괏

짥

3

Ph

E-4-205

回

E-4-204

티

D-ピフェニリル

꿁

E-4-213

画

뫗

(300)

(E-4)

E-4-322	E-4-321	E-4-320	E-4-319	E-4-318	E-4-317	E-4-316	F-4-315	E-4-314	化合物
gi tr	폐 누	山	H BD	<u>ज</u> न	國 lt·) J	3 -	S	Φ ₁₂₀
Φ ₁₁₅ = Φ ₁₁₇ = Ph Φ ₁₁₆ = Φ _{1:8} = H	0-ピフェニリル	m~ビフェニリル	p-ピフェニリル		-{	SPA		N-(Ph)2	Φ ₁₁₅ ~Φ ₁₁₈
ж	x	Œ	Ħ	Ph	Ρh	P h	Ph	Ph	Φ114, Φ119

E-4-304 E-4-305

E-4-303

m-ピフェニリル p-ピフェニリル

3

못

맑

E-4-302

国

0-ピフェニリル

괏

짥

괒

E-4-312

E-4-313

E-4-306
E-4-307
E-4-308
E-4-310
E-4-311

同上 同上 日上 日上 日上 日上 2-+7年ル 同上 2-+7年ル

Ph

P

괁

(301)

化合物 E-4-301

(302)

N098/08360

1						
E-4-419	E-4-418	E-4-417	E-4-416	E-4-415	E-4-414	化合物
	. 3 H	<u>패</u> 뉴	围土	III (X	Φ ₁₂₀
Ph		N- (Ph)2	S PA		- (Ph)2	Φ115~Φ118
뀱	ł ⁹ h	Ph	Ph.	Ph	Ph	Φ114, Φ119

8098/08360

(E-4)

(304)

8098/08360

(305)

E-4)

化合物

Φ120

PIT -PIT

Φ114. Φ119

;₽

꾸

E-4-525 E-4-524 E-4-523 E-4-522 E-4-521 E-4-520 E-4-519 E-4-518 E-4-517 E-4-516 E-4-515 E-4-514 <u>司</u> 回 画 回 三十 回 國 비 回 **3** 를 $\Phi_{115} = \Phi_{111} = - - N - (Ph)_2$ $\Phi_{116} = \Phi_{117} = H$ $\Phi_{115} = \Phi_{117} = N = (Ph)_2$ $\Phi_{116} = \Phi_{117} = Ph$ Φ₁₁₅ * Φ₁₁₈ * m-ビフェニリル Φ₁₁₆ * Φ₁₁₇ * Ph Φ₁₁₅ = Φ₁₁₈ = 0~ビフェニリル Φ₁₁₆ = Φ₁₁₇ - Ph 0-ピンニニリル m-ピンェニッル p-ピンェニリル N- (Ph)2 Φ114, Φ119 P) = Ξ エ ェ I Ξ I 꿁 3 맑 3 Ph.

E-4-512

II F

E-4-513

못

꿏

E-4-511

E-4-510

<u>3</u> }⊤

꼿

E-4-509

画

E-4-508

画

2-ナフチル

E-4-507

ያ

꼿

P

£-4-506

回

E-4-505

) |-

E-4-504

画

p-ビフェニリル

ያ

E-4-503

ᆁ

mーピフェニリル

꿁

E-4-602

回

0-ピフェニリル

7

E-4-501

(E-4)

W098/08360

(306)

		,		
E-4-529	E-4-528	E-4-527	化合物	(E-4)
년 구	<u>ज</u> 		Φ ₁₂₀	
Φ ₁₁₅ ** Φ ₁₁₈ ** 2-ビレニル Φ ₁₁₆ ** Φ ₁₁₇ ** Η	Ф ₁₁₅ = Ф ₁₁₈ = 1-ピレニ/シ Ф ₁₁₆ = Ф ₁₁₇ = H	E-4-527	Ф115-Ф118	(307)
ж	I	д	Φ 14, Φ 19	#098/08360

E-4-613	E-4-612	E-4-611	E-4-610	E-4-609	E-4-608	E-4-607	E-4-606	E-4-605	E-4-604	E-4-503	E-4-802	E-4-601	化合物	
田上	画大	<u>P</u> 11	₽ ŀr	. च :-	国 }r	iii H	用上	ी -	眉上	ी न	6		Φ ₁₂₀	
		SSS	SPPh	J _S J _S CH ₉	2-ナフチル				p-ピフェニリル	m-ピフェニリル	のだフェニリル	Ph	Φ ₁₁ ξ~Φ ₁₁ ξ	
Ph	Ph	Pt	P h	Ph	₽h	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	Φ114, Φ116	

(308)

(309)

汽哈移

E-4-713	E-4-712	E-4-711	E-4-710	E-4-709	E-4-708	E-4-707	E-4-706	E-4-705	E-4-704	E-4-703	E-4-702	E-4-701	化合物	
न न	计	III Ir	e H) H	크	E T	.朝 十	III T	III Ir	间上	画 (F		Φ120	
		人人人	SIPH	S S CH3	2~ナフチル		d d g	→ Ph	かどフェニリル	m-ピフェニリル	0 -ピフェニリル	Ph	Φ113~Φ118	
Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	Ή.	¥	PA	Pr	ታ	Ph	Φ114, Φ119	

Φ₁₁₅ = Φ₁₁₆ = Ph Φ₁₁₆ = Φ₁₁₇ = H

エ

Ph

(E-4)

(310)

(311)

8098/08360

	F-4-890	E-4-819	5-4-818	E-4-817	E-4-815	E-4-815	E-4-814	化合物
		Q-Q-	<u>অ</u> নৈ	<u>폐</u> 난	画 h	⊒ -⑦)) () () ()	Ф120
# Ø	`Peh	3 C		N- (Ph)2			-\N-(Pn) ₂	Φ _{II} Φ~ξIIΦ
Ph	!	Ρh	Ph	Ph	Ph	₽h	Рh	Φ114, Φ119

N-N N-N N-N N-N

(E-6)

E-5-7	E-5-6	E-5-5	E-5-4	E-5-3	E-5~2	E-5-1	化合物
>=z z ;}- }-z	A NAME OF THE PROPERTY OF THE					>	Ф ₁₂₈
Ph	Ph	Рh	과	uč.	P	r ⁴	Φ ₁₂ :
油	西柏	回村	西台	西	回左	日日	Ф127 Ф121
剛	西左	回社	의 원	西	时	画	Ф133
西村	简片	印	西	更付	距拍	画社	φ triφ
图付	33 111	in H	可左	回在	函	回於	Φ124
田	国社	計	別	画	围在	正	Φ 12:
回在	回付	通付	画相	回社	回	圖大	Φ126

W098/08360

(313)

ग

(E-5)

(314)

#098/08360

(317)

(E-7)

化合物 E-7-1 E-7-10 E-7-9 E-7-8 E-7-7 E-7-6 E-7-8 E-7-4 E-7-3 E-7-2 p-ピフェニリル m-ピフェニリル -{} → O O O O O
→ O NP**2
→ O NP**2
O NP**2 P-ピフェニリル P-ピフェニリル 뫄 Ph

E-8-10	E-8-9	E -8-8	E-8-7	£-8-6	£-8-5	E-8-4	E-8-3	E-8-2	E-8-1	化合物	Œ-8)
- NPh2		m-ピフェニリル	pービフェニリン	Ph	NPh ₂	0.0	m-ピフェニリル	ヮーピフェニソル	Ph	Фізь	
- Aging		m-ビフェニリル	ローピフェニリル	₽h	NPh)2	$\Diamond \mathring{\Diamond}$	m-ビフェニリル	アピフェニリル	Ph	Φ ₁₃₇	
ø	\$	\Q	\$	\(\rightarrow	00	0		0	0	Ф:38	

(E-9)

(319)

₩098/08360

(321)

j >	E-9-1	化合物	(E-9)
<u> </u>	Ph	Φ ₁₃₉	
!	Ph	Φ140	
	Ph	Φ ₁₄₁	
	Ph	Φ1.12	

E-9-12	E-9-11	E-9-10	F-9-9	E-9-8	E-9-7	E-9-6	E-9-5	E-9-4	E-9-3	E-9-2
Ph	Ph		\$ 5			n-ピフェニリル	m-ピフェニリル	P-ピフェニリル	p-ピフェニリル	Ph
Ph	Ph					m-ピフェニリル	m-ピフェニリル	アピフェエリル	p-ビフェニリル	Ph
	NPh2	ж	н	Ph	Ph	Ή	Ph	Ħ	Ph	I
0.0	NP _{n2}	ж	Ή	Ph	Ph	Ħ	밁	I	Ph	Ħ

(322)

(E~10)

化合物	Ф ₁₄₃	Φ144	Ф145	Φ146	Φ14?	Ф ₁₄₈	Φ149	Ф 150	Φ151	Φ152
E-10-1	Ł3	H	Н	11	Ph	Ph	H	11	Н	i-l
E-10-2	Ph	Ph	н	H	Н	н	Ħ	н	Ph	Ph
E-10-3	FJ	Н	Н	1:1	p-ピフェニリル	p-ピフェニリル	H	H	1-1	H
E101	p ピフェニリル	p-ピフェニリル	11	Н	F f	11	11	F1	p-ピフェニリル	ロ ーピフェニリル
E-10-5	ni-ピフェニリル	m-ピフェニリル	i -ì	14	H	11	Н	H	m-ピフェニリル	m-ピフェニリル
E-10 6	~~~	\bigcirc \bigcirc	11	11	11	Ι·Ι	j t	1-1	$-\bigcirc$ $-\bigcirc$	\bigcirc \bigcirc
E-10-7	11	1-1	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	H	I-I
E-10-8	Рħ	Ph	Ph	Ph	Ph	i?h	Ph	Ph	Ph	Ph

W098/08360

(323)

(E-11)

7	A 44
化	合物

(E-11)

化合物	Ф153	Ф154	Ф155	Ф156	Ф157	Φ158	Ф159	Ф ₁₆₀	Φ161	Φιω
E-11-1	Ph	Ph	Н	Н	H	Н	н	Н	Ph	Ph
E-11-2	p-ピフェニリル	p-ピフェニリル	н	H	H	н	H	H	pーピフェニリル	p-ピフェニリル
E-11-3	m-ピフェニリル	m-ピフェニリル	н	H	Н	Н	Н	H	m-ピフェニリル	m-ピファニリル
E-11-4	√ >∘ √	√ >∘ √	н	H	Н	Ħ	Н	Н	-	~D-o~D
E-11-5	Ph	Ph	H	Ph	н	Ph	н	Н	Ph	Ph
E-11-6	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph:	Ph	Ph	Ph
E-11-7	Ph	Ph	Ph	Н	Ph	н	н	н	Ph	Ph

化合物	Ф167	(Pics	Ф 165	Φ166	Ф167	Ф168	Φ 169	Φ176	Ф171	Φι72	Ф 173
E-12-1	11	13	Ph	Ph '	Ph	Ph	Ph	Ph	Ħ	Н	-(-)-
F-12-2	11	H	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	11	EI	-
E-12-3	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	- ⊘-
E-12-1	Ρħ	Ph	Ρħ	Ph	Ph	Ph	Pħ	Ph	Ph	Ph	\(\)
E-12-5	11	11	Ph	υ-ピフェニリル	p-ピフェニリル	M	テピフェニリル	アピフェニリル	H	11	-
E·12~6	11	H	Ph	m-ピフェニリル	m-ピフェニリル	Pħ	m-ピフェニリル	m-ピフェニリル	11	11	
E-12-7	11	11	Ph	-	-O-o-O	Ph	- ⊘-∘-⊘	⊘ •• ⊘	Ħ	11	
E-12-8	11	H	Ph	レーピフェニリル	p-ピフェニリル	Ph	p-ピフェニリル	p-ピフェニリル	11	11	- ()-
E-12-9	H	H	Ph	m-ビフェニリル	m-ピフェニリル	Ph	m~ピフェニリル	m-ピフェニリル	11	11	-
E-12-10	Ħ	11	Ph	$\bigcirc \circ \bigcirc$	~ <u></u> ~o~	Ph	◇ •◆	~ ~	11	11	-

(E-13)								
化合物	Ф174	Ф175	Ф ₁₇₆	Φιπ	Φ178	Ф ₁₇₉	Φ180	ቀ ነኔ፣
E-13-1	11	H	CH ₃	CH ₃	H	H	CH3	Cl·l ₃
E-13-2	Н	11	CH ₃	CH ₃	H	H	ľh	Ph
E-13-3	IJ	н	Cl l ₃	CH ₃	11	н	p-ピフェニリル	p-ピフェニリル
E-13-4	Н	11	CHa	Cl I ₃	I-I	н	m ピフェニリル	m-ピフェニリル
E-13-5	н	54	Cl·ls	CH₃	Ħ	Н	ひピフェニリル	o-ピフェニリル
E-13-6	14	H		لکے ہ	н	H	Ph	Ph
E-13-7	11	H			н	н	Ph	Ph
E-13-8	11	ŀſ	NPh ₂	NPh ₂	1-1	П	Ph	Ph
E-13-9	H	н	Ph	Ph	Ħ	н	Ph	Ph
E-13-10	11	11	p-トリル	p~トリル	11	П	Ph	Ph
E-13-11	13	11	m-ピフェニリル	m-ピフェニリル	11	11	nーピフェニリル	m-ピフェニリル
E-13-12	Ph	Ph	Ph	Ph	Pħ	Ph	Ph	Ph

W098/08360

(327)

W098/08360

(329)

(F • 4)

化合物 —————	Φ194	Ф197	Ф198	Ф199	Φ200	Ф ₂₀₁	Фж	Φ203	Ф ₇₀₄	n1
E-14-12	11	11	н	Ph	Ph	-	н	H	Ó O"O	3
E-14-13	Н	н	н	Ph	Ph	-	It	н	Ò	3
C-1:1-14	н	н	н	Ph	Ph	-	Ħ	н	OQO	3
E-14-15	11	Ħ	Н	1-1	11	н	н	-	O O	3
E-14-16	Н	H	H	н	H	н	Ħ	-	\Diamond	3
E-14-17	n	Ħ	21	Ħ	11	11	11	_	ooa	3

発光層における正孔輸送性のホスト材料および電子輸送性のホスト材料は各々1種のみ用いても2種以上を併用してもよい。 このような有機EL業子においては、発光層を挟持する形で陽極側に正孔往入性および輸送性の層、および降極側に電子注入性および/または輸送性の層が役けられている。この場合の正孔往入性および/または輸送性の層、電子注入性および/または輸送性の層、電子注入性および/または輸送性の層、電子注入性および/または輸送性の層、電子注入性および/または輸送性の層、電子注入性および/または輸送性の層、隔極、降極等は前記と同様である。

また、混合層をはじめとする有機化合物層の形成方法等の有機EL業子の製造

(330)

(331)

方法についても前記と同様である。

交流駆動またはパルス駆動することもできる。印加地圧は、通常、2~20V程 度とされる。 本発明の有機EL集子は、通常、直流駆動型のEL業子として用いられるが、

以下、本発明の具体的実施例を示し、本発明をさらに詳細に説明する。

まで滅圧した。 燥し、UVオソン疣浄後、蒸箸装置の基板ホルダーに固定して、1×10-β1orr セトン、エタノールを用いて超音波洗浄し、煮沸エタノール中から引き上げて乾 厚さ100㎜の1T〇透明電極(陽極)を有するガラス基板を、中性洗剤、ア

エニルアミノ)トリフェニルアミン(MTDATA)を蒸着速度 3m/secで5 Onmの厚さに素着し、正孔注入層とした。 次いで、4、4'、4"ートリス (-N-(-3-メチルフェニル) -N-フ

A1Q3) を重観比で2:100の比率で、50mの厚さに蒸着し、発光層とし ジジンを、蒸着速度 2mm/secで2 0 mmの厚さに蒸着し、正孔輸送層とした。 (N-(m-ピフェニル) -N-フェニル) アミノピフェニル-4-イル) ベン 例示化合物II:102のN, N' -ジフェニル-N, N' -ピス- (-4' -次いで、例示化合物1~201とトリス(8~キノリノラト)アルミニウム(

次いで、減圧状態を保ったまま、電子注入輸送層として、トリス(8-キノリ

ノラト)アルミニウムを蒸着速度 0. 2mm/secで 1.0 mmの厚さに蒸着した。

2nm/secで200mの厚さに蒸着して微微とし、保護層としてA1を100m さらに、減圧状態を保ったまま、MgAg(重量比10:1)を蒸着速度0.

28 y = 0.68) の発光が確認され、この発光は乾燥アルゴン雰囲気中で10 で103800cd/m²の緑色(発光極大波長 Juax = 525mm、色度座標 x = 0. このEL業子に概圧を印加して電流を流したところ、14V・80 @A/cm²

#098/08360

W098/08360

■2、駅動電圧上昇1.5V)、初期輝度30 Gd/■2では4500時間であった 。輝度の半減期は10mk/cm2の定電液配動で8 9 0時間(初期輝度1 2 8 8d/ 000時間以上安定していた。部分的非発光部の出現および成長は全くなかった

02の代わりに例示化合物I-101のN, N'-ジフェニル-N、N'-ビス - (4' - (N, N-ビス (m-ピフェニル) アミノビフェニル-4-イル) ベ

実施例1と同様に素子を作製した。ただし、発光層に、例示化合物1-201

時間以上安定していた。部分非発光部の出現および成長は全くなかった。輝度の 6 y = 0. 6 6) の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で10000 で6 9 5 0 0cd/m²の緑色 (発光極大液長 lmax = 5 1 5 mm、色皮座模 x = 0 . 2 このEL素子に電圧を印加して電流を流したところ、13V・55 MA/cm²

実施例1と同様に業子を作製した。ただし、正孔輸送層に、例示化合物 - 1

31y=0.66)の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で1000 上昇 1、5 V)初期輝皮 3 0 0cd/m²では 4 0 0 0時間であった。 度の半減期は1 0mA/cm2の定電液配動で6 8 0時間(1 4 3 3cd/m2、駆動電圧 0時間以上安定していた。部分的非発光部の出現および成長は全くなかった。質 で100480cd/g²の緑色 (発光極大波長 Amax=525nm, 色度座標 x=0. このEL素子に電圧を印加して電流を流したところ、14V・75 &A/cm²

の代わりに例示化合物1-203を用いた。

半減期は1 0mA/cm²の定電液駆動で6 0 0時間(1 0 7 &cd/m²、駆動電圧上昇 1.5V)初期輝度300cd/m²では4000時間であった。

の代わりに例示化合物1-202を用いた。 実施例1と関係に素子を作製した。ただし、発光層に、例示化合物1-201

このEL素子に電圧を印加して電流を洗したところ、14V・75 MA/cm²

.

で71700cd/m²の緑色(発光鏡大波長 Amax=515mm、色度座膜 x=0.29 y=0.64)の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で10000時間以上安定していた。部分的非発光部の出現および成長は全くなかった。輝度の半減期は10ml/cm²の定電流膨動で800時間(99 &cd/m²、駆動電圧上昇1.5 V)初期輝度300cd/m²では500時間であった。

() [4] () ()

実施例1と同様に業子を作製した。ただし、発光層に、例示化合物1-201の代わりに例示化合物1-103を用いた。

このEL栗子に電圧を印加して電液を洗したところ、16 V・9 8 &A/ca²で61400cd/a²の緑色(発光極大波長 Jaax=510ma、色度座標x=0.23y=0.63)の発光が確認され、この発光は乾燥室兼雰囲気中で10000時間以上安定していた。部分的非発光部の出現および成長は全くなかった。領度の半減期は10mA/ca²の定電流観動で3000時間(730cd/a²、駆動観圧上昇8.0V)初期資度300cd/a²では10000時間であった。

製稿例1と同様に菓子を作製した。ただし、発光層に、例示化合物1~201の代わりに例示化合物1~104を用いた。

このEL来子に鑑圧を印加して電流を流したところ、12V、62転/cm²で40300cd/m²の緑色(好光観大波長 λmax=500mm、色度座額×=0.23y=0.58)の好光が確認され、この死光は乾燥窒素雰囲気中で10000時間以上安定していた。部分的非死光部の出現および成長は全くなかった。輝度の半波期は10mA/cm²の定艦後駆動で800時間(68cd/m²、駆動電圧上の半波期は10mA/cm²の定艦後駆動で800時間(68cd/m²、駆動電圧上

昇 2 : 5 V) 初期策度 3 0 0cd/m²では4 0 0 0時間あった。

(H. (1)

実施例1と同様に業子を存製した。ただし、正孔書送層に、例示化合物-102の代わりにN、N'ーピス(-3-メチルフェニル)-N、N'-ジフェニル-4、4'-ジアミノピフェニル(TPD001)を用いた。

このEL楽子に電圧を印加して電流を流したところ、13V・51BA/cm2

₩098/08360

(00)

W098/08360

で71700cd/a2の緑色(発光値大波長 Jaax=525ma、色度距覆×=0.29y=0.66)の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で10000時間以上安定していた。輝度の学減期は10mJ/ca2の定電波駆動で65時間(1281cd/a2、駆動電圧上昇1.5V)初期輝度30cd/a2では800時間であった。

(共長室 2

実施例1と同様に乗子を作製した。ただし、正孔輪送層に、例示化合動 - 102の代わりにN、N'-ピス(-3-ピフェニル)-N、N'-ジフェニル-4、4'-ジアミノピフェニル(TPD006)を用いた。

このEL素子に電圧を印加して電液を液したところ、14V・53 MA/cm²で81000cd/m²の緑色(発光値大液長 Amax=525nm、色度座標 x=0.32y=0.65)の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で10000時間以上安定していた。輝度の半減期は10mA/cm²の定電液駆動で68時間(1730cd/m²、駆動電圧上昇2.0V)初期輝度30 Cd/m²では800時間であった。

比較多3)

- 実施列] と同様に業子を作製した。ただし、正孔橋送層に、例示化合物 - 102の代わりにN、N、- ピス(- 3 - t - プチルフェニル) - N、N、- ジフェニル- 1、1、- ピフェニル- 4、4、- ジアミン(TPD008)を用いたエニル- 1、1、- ピフェニル- 4、4、- ジアミン(TPD008)を用いた

このEL菓子に電圧を印加して電流を洗したところ、13V・50 &A/cm²で79300cd/m²の緑色(発光極大波長 Jaax=525mm、色度座覆x=0、30y=0、66)の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で10000

時間以上安定していた。輝度の半減期は1 Ga/cm2の定義液配数で2 9時間(174 9cd/m2、配動衛圧上昇1・4V)初期頻度3 0 Gd/m2では5 0 0時間であった。

(平穏壁4)

実施例1と同様に業子を作製した。ただし、正孔輸送層に、例示化合物 - 1

0時間以上安定していた。輝度の半減期は1 @a/cm2の定電施配動で115時間 28y=0.68) の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で1000 で102700cd/m²の緑色(発光植大波長 \haax=525nm、色度座標 x=0. ' -ピフェニル-4, 4'-ジアミン (TPD005) を用いた。 02の代わりにN, N, N', N'-テトラキス (-m-ピフェニル) -1, 1 (1842cd/m²、駆動電圧上昇1.8V)初期輝度30 Ccd/m²では1600時 このEL素子に電圧を印加して電流を流したところ、14V・64 MA/cm²

02の代わりにN, N' -ジフェニル-N, N' -ビス- (-4' - (N- (3 -- メチルフェニル) -- Nーフェニル)アミノピフェニル -- 4 -- イル)ペンジジン 実施例1と同様に案子を作製した。ただし、正孔注入層に、例示化合物 - 1

1156cd/m²、配動電圧上昇2.3V初期輝度300cd/m²では2000時間 時間以上安定していた。輝度の半減期は1 OnA/cm2の定電液駆動で197時間(2y=0.66)の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で10000 で7 5 6 0 0cd/m²の緑色 (発光極大波長 laax = 5 2 5 na、色度座標 x = 0. 3 このEL業子に総圧を印加して電流を流したところ、14V・71島A/cm2

(比較例6)

実施例 1 と同様に業子を作製した。ただし発光層に例示化合物 1 - 2 0 1 の代わりに下記のキナクリドン(例示化合物 11 - 1)を用いり、7 5mt&となるようわりに下記のキナクリドン(例示化合物 11 - 1)を用いり、7 5mt&となるよう

0時間以上安定していた。輝度の半減期は1 @k/cm²の定電液膨動で100時間 | で60000cd/m²の黄緑色 (発光極大波長 Amax = 540mm、色度座膜 x = 0.37 y = 0.60) の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で1000

このEL業子に電圧を印加して電波を流したところ、16V・84@A/cm2

(800cd/m²、駆動電圧上昇 3.2 V) 初期輝度 30 Ccd/m²では500時間で

サンプル	発光層	正孔輪送層		発 光		輝度の半	are we		
カンノル	9270■	此们神经内外	lass	死 元 揮 旗	安定時間	輝 度 の 半 定電流駆動(10mA/cm²) 【初期輝度、電圧上昇】	波 期 初期接後 (309cd/n²)		
実施例 1	A1Q3 +I-201	11-102	525mm (報)	103800cd/m ² (14V-800mA/cm ²)	100 00hr以上	890hc [1288cd/m², 1.5V]	4500hr		
実施例 2	A1Q3 +1-201	II-101	525mm (緑)	104800cd/m² (14V·753mA/cre²)	10000hr以上	68Uhr [1433cd/w*, 1.5V]	4000hr		
実施例3	A1Q3 +1-203	11-102	515mm (経)	69500cd/m ² (13V-553mA/cm ²)	10000年以上	600hr {1078cd/s², 1, 5V}	4000lu		
実施例4	A1Q3 +1-202	11-102	515nm (神)	71700cd/m² (14V·753mA/cm²)	10000加以上	800hr [998cd/m², 1.5V]	50 001ư		
実施例5	A1Q3 +1-103	[[-102	510mm (緑)	61400cd/m² (16V·980mA/cm²)	10000hr以上	3000hr { 730cd/m², 8, 6V}	10000hr		
実施例6	A103 +1-104	11-102	500mm (禄)	46300cd/m² (12Y·625mA/cm²)	10000年以上	800hr [680cd/m², 1.5V]	4000tu		

関であった。 (TPD017) を用いた。

めて示す。

以上の実施例1~6、比較例1~6の有機EL菓子の特性等を表1、2にまと

初期輝度

(300cd/m²)

800hr

800hr

500hr

160Chr

2000thr

5001_M

9098/08360

BASF製Lumogen F Red 300 を2wts溶解したものを用いて触布しベークして5

パッタし陽極付赤色業子基板を作製した。この基板を用い、実施例1と同様に業 て読布レベークして1mm厚に形成した。この上に、厚さ100mmのITOをス μα厚に形成し、さらにこの上にオーバーコートを富士ハント製CT-1を用い

クトルの半価幅は50mmであった。 り、赤色蛍光変換材料は発光極大波長 Maxが630mmであり、Amax付近のスペ 上記のカラーフィルター材料は5 8 Om以下の波長の光をカットするものであ

y=0.38)の発光が確認され、この発光は乾燥窒棄雰囲気中で10000時 ~t9000cd/m²の赤色 (発光極大波長 λmax=600nm、色度座標 x=0.60 間以上安定していた。部分的非発光部の出現および成長は全くなかった。 このEL案子に電圧を印加して電流を流したところ、15V・61個人/cm²

00時間 (1173cd/m²、駆動電圧上昇2.5V)、初期輝度30 Cd/m²では で19800cd/m²の緑色(発光極大波長 Amax = 525nm、555nm、色度座標 10000時間以上安定していた。輝度の半減期は10ml/cm2の定電液駆動で7 x=0.38y=0.57)の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で 1 (気気比) で用い、共蒸着により形成するほかは同様にして案子を作製した。 実施例1において、正孔輪送膳を例示化合物1-102とルプレンとを10: このEL素子に電圧を印加して電流を放したところ、14V・75 BM/cm²

2

安定時間

10000hr以上

100000加以上

1000001年以上

10000时比上

19000hr以上

100001年以上

輝 度 Ø 半 減 期

定**定流駆動 (18mA/cm²)**

[初期輝度、電圧上昇]

651m

68hr

29hr

115hr

197hr

100hr

[800cxl/m³, 3, 2Y]

[128]cd/m2, 1.5V]

[1730cd/m*, 2.0V]

[1749cd/m2, 1.4Y]

[1842cd/m2,1.8V]

[1156cd/m2, 2, 3V]

表

光

発

λ

525mm

(株)

525nm

(録)

525nm

(級)

525nm

(級)

525mm

(縁)

540am

(黄緑)

輝 煌

71708cd/m2

(13V-518mA/cm*)

81000cd/m²

79300cd/m²

(13V · 598m4/cm²)

102708cd/m²

(14V-643mA/cm²)

75600cd/m²

(14V-715mA/cm²)

59908cd/m²

(16V-840mA/cm²)

(14V · 532mA/cm²)

実施例1において、発光層を、正孔注入輸送性化合物としてN, N, N', N

単体とを組み合わせた本発明のEL来子は発光寿命が長いことがわかる。

サンブル

比較例1

比較例2

比較例3

比較例4

比较例5

比较例G

発光層

A1Q3

A1Q3

AIQ3

AlQ3

A1Q3

A2Q3

+I-201

+1-201

+1 201

+479557

+1-201

+1-201

正孔輸送層

TPD001

TPD006

TPD008

TPD005

TPD017

II-102

ガラス基板上にカラーフィルター膜を富士ハント製CR-2000を用いて整

上記結果より、式(1)のケマリン誘導体と式(1)のテトラアリールジアミン誘

析により1μm厚に形成し、この上に赤色蛍光瓷焼膜を寫士ハント製CT−1に

(339)

40m厚の超合層として形成した。超合層において、TPD005:A1Q3:例示化合物1-103=50:50:0、7(膜厚比)である。そのほかは実施例1と同様にして業子を作製した。ただし、MTDATAを用いた正孔住入輸送層は50m厚、TPD005を用いた正孔輸送層は10m厚、A1Q3を用いた電子注入輸送階は40m厚でよ10m厚であるを用いた

このEL業子に鑑任を印加して電流を流したところ、18V・60ml/cm²で54000cd/m²の緑色(貯光値大波及Jaax=510m、色度座額×=0.30y=0.60)の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で10000時期以上安定していた。輝度の半減期は10ml/cm²の定電減駆動で6000時間(1030cd/m²、駆動電圧上昇2.0V)、初期資度300d/m²では2000時間であった。

比較例4の混合層を用いない構成の業子に比べ格段と特性が向上することがわれて。

〈実施例10〉

実施例1において、正孔住入圏を40m厚に形成し、正孔輸送圏をTPD005とルプレン(7m8)とを用いて20m厚に形成し、この上に発光層を実施例9と関係にTPD005とA1Q3と例示化合物1-103とを用いて形成するほかは同様にして業子を作製した。

このEL栗子に電圧を印加して電流を流したところ、12V・65 &A/cm²で67600cd/m²の緑色(発光値大波及 Jmax = 510 mm、550 mm、仓度座額x=0、38y=0、56)の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で10000時間以上安定していた。輝度の半波期は1 @A/cm²の定電液駆動で6500時間(900cd/m²、駆動電圧上昇2.0V)、初期輝度30 @d/m²では25000時間であった。

(実施例11)

実施例 1 において、発光層を、正孔住入輸送性化合物として例示化合物 - 102、電子住入輸送性化合物としてトリス(8 - キノリノラト)アルミニウム(A 1 Q 3)を各々用い、ほぼ同じ蒸着速度の、 find/sec で蒸着し、それと同時に

W098/08360

€ €

8098/08360

例示化合物1-201も蒸輸速度約0.015m/secで蒸着して40m厚の混合圏として形成した。混合層において、例示化合物1-102:A1Q3:例示化合物1-201=50:50:1.5 (嬰厚比)である。そのほかは実施例1との順にして業子を作数した。ただし、MTDATAを用いた正孔住入輸送層は50m以、II-102を用いた正孔輸送層は30m以、A1Q3を用いた電子注入輸送層は30m以、II-102を用いた正孔輸送層は30m以、II-102を用いた正孔輸送層は30m以、II-102を用いた電子注入輸送層は30m以、II-102を用いた電子注入輸送層は30m以、II-102を用いた電子注入輸送層は30m以上で配置とした。

このEL共子に電圧を刊加して電流を洗したところ、13V・75@A/cm²で98000cd/m²の緑色(砕光極大波長 Amax = 525mm、色度座額×=0.29y=0.67)の発光が確認され、この発光は乾燥業業期気中で10000時間以上安定していた。輝度の半減期は10a/cm²の定電液駆動で400時間(1100cd/m²、駆動電圧上昇2、0V)、初期輝度30位d/m²では18000時間であった。

海空 12)

実施例 1 において、正孔注入層を 4 Ons厚に形成し、正孔輸送層を例示化合物 11-10 2 とルプレンとを用いて 2 Ons厚に形成し、この上に発光層を実施例 9 と同様に例示化合物1-10 2 と A 1 Q 3 と例示化合物 1-2 0 1 とを用いて形成するほかは同様にして菓子を作製した。

このEL案子に電圧を印加して電液を欲したところ、13V・90番A/cm²で80000cd/m²の資料色(発光級大放長 Jmax=525mm、560mm、色度座線x=0.40y=0.55)の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で10000時間以上安定していた。輝度の半減期は10aA/cm²の定電液駆動で6000時間(1050cd/m²、駆動電圧上昇1.5V)、初期賃度300d/m²では25000時間であった。

(美)他的13)

英緒例 9、10において、例示化合物1-103の代わりに、例示化合物11-1(キナカリドン)を用いて同様に妻子を作製し、特在を購べたところ、良好な特性を得べ、

《実施例14》

実施例9、10において、例示化合物1-103代わりに、例示化合物-1(ステリル来アミン化合物)を用いて同様に菓子を作製し、特性を調べたところ、良好な特性を得た。

XXXXX C

実施例11、12において、例示化合物1-201の代わりに、例示化合物1-1(キナクリドン)を用いて同様に繋子を作製し、特性を購べたところ、良好な特性を得た。

(実施例16)

実施例11、12において、例示化合物1-201の代わりに、例示化合物/-1(スチリル来アミン化合物)を用いて回接に素子を作製し、特性を調べたところ、良好な特性を得た。

次に多色発光に対応した有機Eし業子の実施例を示す。まず、これらの実施例 等に用いた正孔住入層用の化合物HIM、正孔輸送層用の化合物および正孔輸送 性のホスト材料として用いられるTPD005は以下に示すものである。

- 次いで、クマリン誘導体(例示化合物1-103)、ルプレン(例示化合物1-22) およびトリス(8-キノリノラト)アルミニウム(A1Q3)の発光ス

ベクトルを参考例として示す。

〈新班47 /

クマリン誘導体の発光スペクトルを図2に示す。このときの発光スペクトルは 以下に示すような構成の有機EL業子を用いて創定したものである。 が独立1巻五で作者

有機EL素子の作製

厚さ100mの1下0透明電極(陽極)を有するガラス基板(1. map)を、中性洗剤、アセトン、エタノールを用いて阻音激洗浄し、煮沸エタノール中から引き上げて乾燥し、IVオソン洗浄後、蒸糖装置の基板ホルダーに田定して、1×10~6forrまで製圧した。

- 次って、N.M. - ジフェニアN.M. - だス[N-フェニア-N-4 - トリル(4-アミノフェニル)] ベンジジン(H i M)を蒸着速度 2m/secで5 0mmの厚さに蒸着し、正孔注入層とした。

N.N.N'-テトラキス (-3-ピフェニルトイル) ベンジジン (TPD005)

を蒸着速度 2mm/secで10mmの厚さに蒸着し、正孔像送層とした。 さらにトリス(8-キノリノラト)アルミニウム(A1の3)とクマリン誘導

体とを蒸着速度 2mm/secと0.02mm/secで共蒸着し、クマリン病導体が1.0vol%となる電子輸送性発光層を70mmの厚さに形成した。

さらに、成圧状態を保ったまま、M g A g (重電比10:1)を蒸発速度0.2 mm / secで200mmの厚さに蒸着して陰極とし、保護層としてAIを100m 蒸着し有機正し業子を得た。 回っれるわれるトルド カンコンは前がける1~mmがドランがはもなるもま

図2からわかるように、クマリン誘導体は510m付近に発光値大波長を有する。発光スペクトルの半値巾(ピーク強度の半分の点の巾)は70mであった。<参考例2>

ルプレンの発光スペクトルを図3に示す。このときの発光スペクトルは以下に示すような構成の有機EL業子を用いて測定したものである。 有機EL業子の作製

厚さ100mの1TO透明電艦(隔隔)を有するガラス募板(1. mm厚)を、中性洗剤、アセトン、エタノールを用いて組音液洗浄し、素素エタノール中か

ら引き上げて乾燥し、NYオソン発浄後、素雑装置の基板ホルダーに固定して、1 ×10-glortまで歓圧した。

※いて、N.ド・ジフェニル-N.ド・ビス [H-フェニル N-4-トリル(4-アミノフェニル)] ベンジジン(H I M)を蒸着速度 2m/secで1 5 mの厚さに蒸着し、正孔注入層とした。

N.N.N. バーテトラキス- (-3-ピフェニ)/-1-イル) ベンジジン (TPD005) を蒸音返程 5m/secで15mの写さに集筆し、正凡傳送管とした。

さらに、TPD005とトリス(8・キノリノラト)プルミニウム(A1Q3)とを体積比が1:1となるように、かフルブレン(例示化合物1-20)を2.5vol%合むように40mの厚さに共素狩し、混合層ダイブの第1の発光層とした。このときの蒸労送度は、頂に0.05mm/sec、0.05mm/sec、0.0

- 次いで、減圧状態を保ったまま、電子注入輸送発光層として、トリス(8ギノリノラト)アルミニウム(A1Q3)を蒸発速度 0. 2mm/sec で55mmの厚さに蒸着した。

さらに、設圧状態を保ったまま、MBAB(展置比10:1)を素労速度の. 2 ma/secで200maの厚さに素着して陰遁とし、保護層としてA1を100ma 素着し有機正し業子を得た。

図3からわかるように、ルブレンは5 6 One付近に発光極大波長を有する。発光スペクトルの半額巾は7 5mmであった。

(W.J.S.)

クマリン誘導体の発光スペクトルを図2に示す。このときの発光スペクトルは以下に示すような構成の有機Eし業子を用いて測定したものである。 有機Eし業子の作製

トリス(8-キノリノラト)アルミニウム(A1Q3)の発光スペクトルを図4に示す。このと舎の発光スペクトルは以下に示すような構成の有機EL業子を用

有機EL乗子の作製

原さ100mの1TO透明電極(隔極)を有するガラス基板(1. mm厚)を、中性光剤、アセトン、エタノールを用いて超音波洗浄し、煮沸エタノール中から引き上げて乾燥し、UVオゾン洗浄後、蒸着装置の基板ホルダーに固定して、1×10-6torrまで減圧した。

次いで、4、4′、4″~トリス(-N~(-3-メチルフェニル)-N-フェニルアミノ)トリフェニルアミン(MTDATA)を蒸着速度 sta/secで40mの仰さに蒸着し、圧孔注入幅とした。

N, N, N, N, N, ーデトラキス(- 3 - ピフェニルー 1 - イル)ベンジジン(TPD005)を、蒸糖速度 2mm/secで 1 5 mmの厚さに蒸着し、圧孔輸送圏とした。

次いで、減圧状態を保ったまま、電子住入輸送性の発光層として、トリス(8-キノリノラト)アルミニウムを兼着速度の. 2m/secで1のmmの厚さに蒸発した。

さらに、妙圧状態を保つたまま、M&A&(電量比10:1)を蒸着速度の.2mm/secで200mmの厚さに蒸着して陰極とし、保護層としてAiを100m 蒸着しEL業子を得た。

図4からわかるように、トリス (8キノリノラト) アルミニウム (A1Q3) は540md付近に発光値大波長を有する。発光スペクトルの半値中は110mであった。

< 実施型17>

厚さ100mの110透明電極(陽極)を有するガラス基板(1. 加厚)を、中柱洗剤、アセトン、エタノールを用いて超音数洗浄し、素素エタノール中から引き上げて乾燥し、INオンン洗浄後、蒸棄装置の基板ホルダーに固定して、1×10-6forrまで減圧した。

次いで、N.ボージフェニルN.ボービス [N-フェニルポ・トリル(4-アミノフェニル)] ベンジジン(H.I.M.) を蒸着速度 2m/secで5 0 mmの厚さに蒸着し、正孔注入場とした。

) W098/08360

N.N.N. N. - テトラキス- (-3-ピフェニ)-(-イル) ヘンジジン(L.b.D.O.0.5) を兼着過費 5ms / set に 1.5msの厚さに兼着し、正孔物送置とした。

さらに、TPD005とトリス(8キノリノラト)アルミニウム(A1Q3)とを体質比が1:1となるように、かフルプレン(例示化合物1-22)を2. 5vol%合むように 2 0mmの厚さに共業着し、混合圏タイプの第1の発光層とした。このときの素着速度は原に0.05mm/sec、0.05mm/sec、0.0025mm/secとした。

また、TPD005とA1Q3とを体験比が1:1となるように、かつケマリン誘導体の例示化合例1-103を10vol%含むように20mの厚さに共振着し、混合層タイプの第2の発光圏とした。このときの素着速度は頂に0.05m/secとした。

次いで、滅圧状態を保ったまま、電子注入輸送発光圏として、トリス(8キノリノラト)アルミニウム(AIQ3)を蒸発速度の、2m~secで50mmの厚さに蒸着した。

さらに、減圧状態を保ったまま、MBAB(鳳凰比10:1)を蒸着速度の、2 mm/secで200mmの厚さに蒸着して陰極とし、保護層としてAIを100m 蒸着し有限にし業子を得た。

この有機EL業子に電圧を印加して電流を使したところ、1 0・5 0m/cm²で5000cd/m²の資緑色(発光積大波長 Amax = 5 6 0m。 5 0 0m。 色度座線 x = 0.3 9 y = 0.55)の発光の路線され、この発光は乾燥アルゴン雰囲気中で1000時間以上安定していた。 部分的非発光部の出現および成長は全くなかった。 輝度の半減期は10m/cm²の定電液脳勘断型で4000hr(初期頻度1000c/m²、初期級動電圧7.2 V、脳動電圧上昇3.0V)であった

図5に発光スペクトルを示す。図5より、クマリン病等体とルプレンがともに発光していることがわかる。この場合の発光スペクトル比C/R、クマリン病等体 (510mm) /ルプレン (560mm) は0.65であった。また、発光スペクトルの半値巾(最大ピークの強度の半分の点の巾) は120mであり、クマリン病等体、ルプレンともに発光していることがわかる。また、変施例9に比べ著し病等体、ルプレンともに発光していることがわかる。また、変施例9に比べ著し

く寿命が姪びている。したがって、ルプレンを含む混合層が長寿命化に若与していることがわかる。

98

W098/08360

<比較空7>

実施例17において、TPD05の正孔輸送層を形成したのち、A1Q3とルプレンとクマリンとを各業着速度 0、1mm/sec、0、0025mm/sec、0、001mm/secで共業着し、ルプレンを 2、5vo1%、クマリン誘導体を 1、0vo1%合む電子輸送性の発光層を 4 0mm厚に形成し、その後A1Q3の電子往入輸送層を 5 0mm厚に形成するほかは同様にして有機EL菓子を得た。

この発光スペクトアを図6に示す。図6からルプレンのみが発光していることがわかる。このときのC/Rは0であり、発光スペクトルの半値中は7㎝であった。

<比較型8>

比較例7において、発光層のホスト材料をA1Q3のかわりにTPD005と した正乳輸送性の発光間を形成するほかは間縁にして有機E1業子を得た。

この発光スペクトルを図7に示す。図7からルブレンのみが発光していることがわかる。このときのC/RはOであり、発光スペクトルの半値中は7 mであった。

元表空9~

実施例17において、TPD005の正孔輸送層を形成したのち、A1Q3とルプレンを各業簽速度0.1mu/sec、0.0025mu/secで共業着し、ルプレンを2.5vo1%合む電子輸送性の発光層を20mm厚に形成し、さらにこの上にA1Q3とクマリン誘導体を各業簽速度0.1mu/sec、0.001mu/secで共業者し、クマリン誘導体を各業簽速度0.1mu/sec、0.001mu/secで共業者し、クマリン誘導体を1.0vo1%合む電子輸送性の発光層を20mm厚に形成し、その後A1Q3の電子注入輸送層を50mm厚に形成するほかは同様にして有機に上で多数1Q3の電子注入輸送層を50mm厚に形成するほかは同様にして有機に上で有機で13mmのでは12mmのでは12mmのでは12mmのでは12mmのでは12mmのでは12mmのでは12mmのでは12mmのでは12mmのでは12mmのでは12mmのでは12mmので1

この発光スペクトアを図8に示す。図8からアプレンのみの発光であることがわかる。このとぎのC/RはOであり、発光スペクトアの半値中は7㎝であった。

(347)

W098/08360

< trace="1">t

比較例9において、2層構成の発光層のポスト材料をともにTPD005とした正孔輸送性の発光層を2層形成するほかは同様にして有機正し業子を得た。 この発光スペクトルを図9に戻せ、図9からクマリン構製体とAIO3の発光

この発光スペクトルを図りに示す。図9からクマリン誘導体とAIQ3の発光になっていることがわかる。このときのスペクトルの半値市は9㎝であった。<比較例11>

実施例17において、TPD005の正孔輸送圏を形成したのち、TPD005とルブレンを各無着速度0、1ma/sec、0・0025ma/secで共蒸着し、ルブレンを2、5vo1%合む正孔輸送性の発光圏を2 OnaJ年に形成し、火いでA1Q3とクマリン精導体を各無着速度0、1ma/sec、0・001ma/secで共蒸着し、クマリン構導体を1、0vo1%合む電子輸送性の発光圏を2 OnaJ年に形成し、その後A1Q3の電子注入輸送圏を5 OnaJ年に形成するほかは同様にして有機EL業子を得た。

この有機EL乗子に電圧を印加して電流を洗したところ、12・5 0m/ca²で450 0cd/a²の資緑色(発光極大波長 2max = 5 6 0mc、5 1 0me、色度低機 x = 0.42 y = 0.54)の発光の確認され、この発光は乾燥アルゴン雰囲気 + で1 0時間以上安定していた。部分的非発光部の出現および成長は全くなかったいた。輝度の半減期は 1 0m/ca²の定電流駆動場ので1 0 0 h r (初期資度 1 0 0 0 cd/a²、初期範囲電圧、5 V、範囲電圧1 3.0 V)であった。

図10に発光スペクトルを示す。図10より、クマリン携導体とルプレンがだちに発光していることがわかる。この場合の発光スペクトル比C/Rは0.5であった。また半値中は80mmであった。

このものでは、クトリン概算体とアプレンの発光がみられるが、発光寿命が短く実用的でないことがわかった。

人製施空18

| 実施例| 17において、TPD005の正孔輸送層を形成したのち、TPD005とA 1 Q 3 とルプレンを各無輸递度 0 . 0 5m/sec 、0 . 0 5m/sec 、0 . 0 5 m/sec で共無着し、TPD005:A 1 Q 3が1:1 となり、ルプレンが

2.5vol %含まれる混合層タイプの発光層を2 One厚に形成した。次いでA 1 Q 3 とクマリン誘導体を各素若速度 0. Inp/sec、 0.00 1 np/secで共業着し、ケマリン誘導体を1.0vol %含む電子輸送性の発光層を2 One厚に形成し、クマリン誘導体を1.0vol %含む電子輸送性の発光層を2 One厚に形成し、その後 A 1 Q 3 の電子注入輸送層を5 One厚に形成するほかは同様にして有機E

し来子を得た。

この有機EL業子に電圧を印加して電流を洗したところ、13・50m/cm²で400cd/m²の黄緑色(発光極大波長 Amax = 510ma、560ma、色度磨板×=0.42y=0.54)の発光が確認され、この発光は影撲アルゴン雰囲気中で1000時間以上安定していた。部分的非療光紙の出現および成長は全くなかった。輝度の半減期は10m/cm²の定電流観影組かで4000hr(初期解費1000分m²、初期観動電圧6.9V、観動電圧上昇3.0V)であった

図11に発光スペクトルを示す。図11より、クマリン搭導体とルブレンがともに発光していることがわかる。この場合の発光スペクトル比C/Rは0.42であった。また半極中は130mであった。

<戦補空19>

実施例17において、混合圏タイプの第1および第2の発光圏のホスト材料のTPD005とA1Q3の体摂比をTPD005/A1Q3=75/25となるようにするほかは同様にして有機EL業子を得た。

この有機EL業子に電圧を印加して電流を流したところ、13・50mk、ca2で4100cd/a2の黄緑色(発光値大数長 Amax = 510mm、560mm、色度磨膜 x = 0、32 y = 0、58)の発光が確認され、この発光は乾燥アルゴン雰囲気 p で1000時間以上安定していた。部分的非発光部の出現および疾長は全くなかった。輝度の半減期は10mk/ca2の定義減能動艇割で30000hr(初期 2度90cd/a2、初期限動電圧7、2V、駆動電圧上昇 2、5V)であった。

図12に発光スペクトルを示す。図12より、クマリン誘導体とルブレンがともに発光していることがわかる。この場合の発光スペクトル比C/Rは1、4であった。また半値中は120mmであった。このように混合層のホスト材料の比率をかえることにより実施例17とは異なるC/R比が得られることがわかる。

(348)

<資施到20>

・ 実施例17において、近合階タイプの第1および第2の発光層のホスト材料のTPD005とAiQ3の体験比をTPD005/AiQ3=66/33となるようにするほかは団体にして有機EL来子を得た。

この有機EL業子に衛圧を印加して電波を洗したところ、1 3・5 0 ml/cm²で3 50 0 cd/m²の資禄色(発光癌大波長 Amax = 5 1 0 mm、5 6 0 mm、色度療験 x = 0 3 4 y = 0 . 5 7) の発光が確認され、この発光は格様デルゴン雰囲気中で10 0 0時間以上安定していた。部分的非発光部の出現および成長は全くなかった。輝度の半級期は1 0 ml/cm²の定職洗掘砂瓶助で2 0 0 0 0 h で (初期 変度 9 0 cd/m²、分期配動電圧 7 . 3 V、駆動電圧 4 見 2 . 5 V) であった 輝度 9 0 cd/m²、対期配動電圧 7 . 3 V、駆動電圧 4 見 2 . 5 V) であった 海底 9 0 cd/m²、対期配動電圧 7 . 3 V、駆動電圧 4 見 2 . 5 V) であった

図13に発光スペクトルを示す。図13より、クマリン誘導体とルプレンがともに発光していることがわかる。この場合の発光スペクトル比C/Rは1.4であった。また半値中は130mmであった。このように混合層のホスト材料の比率をかえることにより実施例17とは異なるC/R比が得られることがわかる。
〈実施例21〉

- 実施例17において、混合層タイプの第1および第2の発光層のホスト材料のTPD005とA1Q3の体操比をTPD005/A1Q3=25/75となるようにするはかは同様にして有機EL素子を得た。

この有機EL業子に電圧を印加して電流を流したところ、13・50ml/cm²で4200cd/m²の資緑色(発光極大波長 /max=510m、560ml、色度底度 x=0.47y=0.51)の発光が確認され、この発光は乾燥アルゴン雰囲気 中で1000時間以上安定していた。部分的非発光部の出現および成長は全くなかった。輝度の半波期は10ml/cm²の定電流駆動駆動で15000hr(初期 かった。輝度の半波期は10ml/cm²の定電流駆動駆動で15000hr(初期 かった。輝度の半波期は10ml/cm²ので電流駆動を動で15000hr(初期

図14に発光スペクトルを示す。図14より、クマリン誘導体とルプレンがともに発光していることがわかる。この場合の発光スペクトル比C/Rは0.25であった。また半値中は80mmであった。このように、混合層のホスト材料の比率をかえることにより実施例17とは異なるC/R比が得られることがわかる。

- 実施例17〜21の結果から、発光層のホスト材料をかえることにより、発光特性の変化がみられることがわかる。

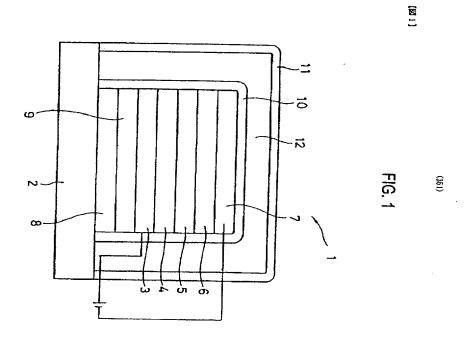
また、比較例 7~ 1 1 の結果を併せて考えると、多色発光の力法として、発光圏のホストのキャリア輸送特性を本発明の範囲にすればよいことがわかる。

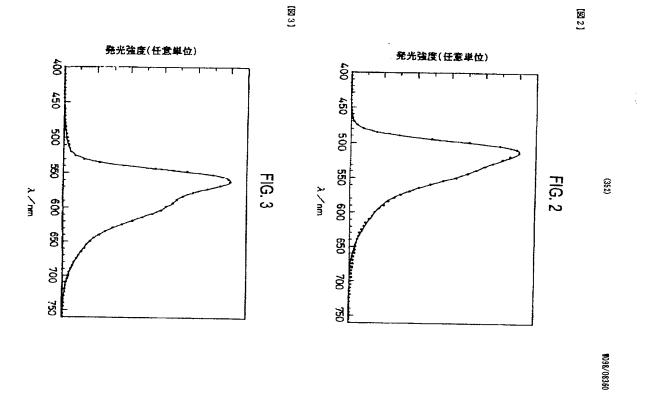
以上より、機勝する発光層のキャリア輸送特性を本発明のように選ぶことによって(好ましへは、例えばバイボーラ型発光粉として、混合層タイプの発光層を含む2層以上の発光層を設けることによって)、2種以上の発光瘤の発光が実用レベルで得られることがわかった。したがって多色発光が可能なことが確認された。

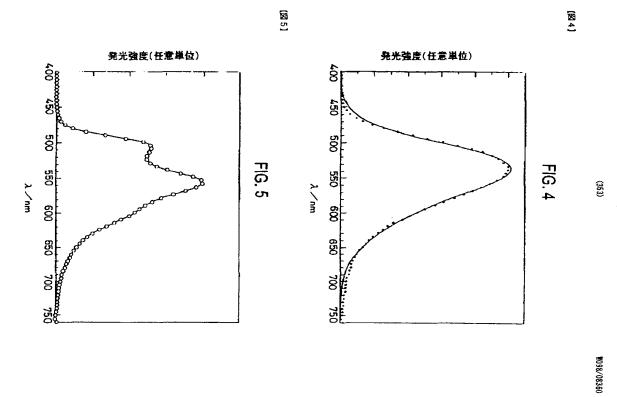
さらに、バイポーラ型である混合層のホスト材料の混合比を変えることで2層以上ある各発光層からの寄与を変化させることが可能になることがわかる。また、混合比は各層で独立に変えることもでき、これによる変化も期待できる。このようなバイポーラ型ホスト材料としては混合タイプのみならず、単一種のバイポーラ型材料とすることも可能である。本発明のポイントは制層する発光層のキャリア輸送性を選ぶことであり、キャリア輸送性を変えるには材料を変える必要がまと

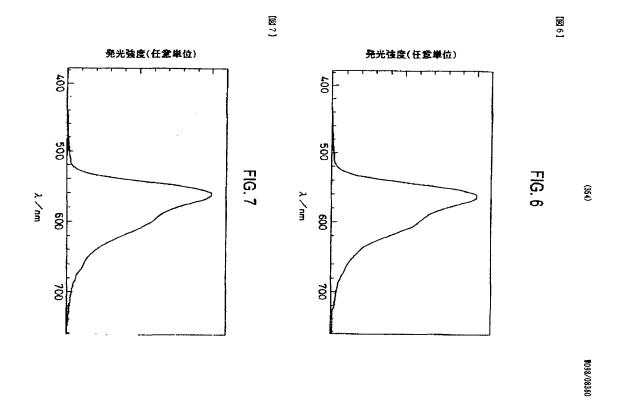
産業上の利用可能性

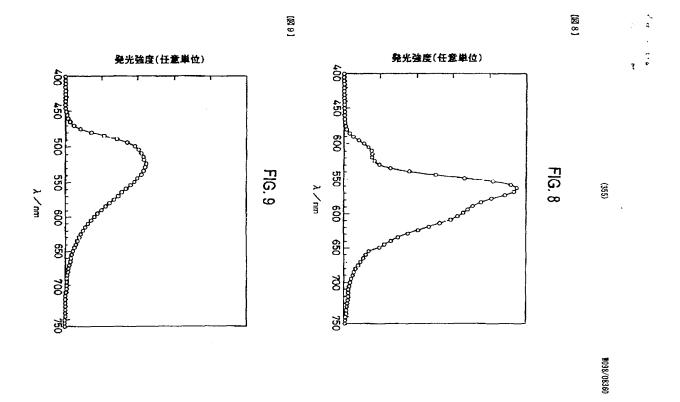
以上より本発明の化合物を用いた有機EL業子は高輝度な発光が可能であり、連続発光時の輝度低下および駆動電圧上昇の小さい信頼性の高い業子であることは明らかである。また、複数の蛍光物質をそれぞれ安定に発光させ、広いスペクトル模域にわたる発光を得ることができ、多色発光が可能になる。さらに、多色発光のスペクトルを自由に設計することができる。

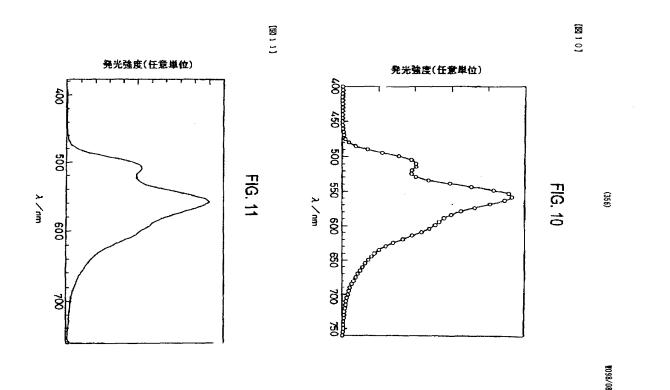


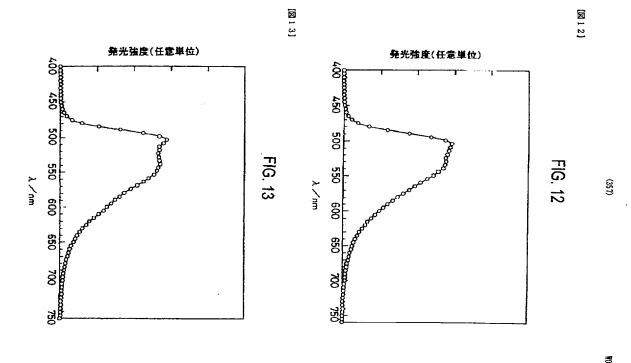


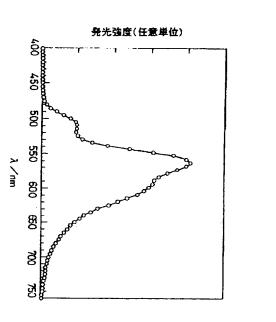












[図14]

FIG. 14

098/08360

(358)

【国際調査製件】

発売の属する分野の分類(国際物許分類(TPC))

四聚医光表合

国際出版版B PCT/JP97/02869

(369)

C. 関連すると扱わられる文献 5月和文献の 国際調査機関の名称及びあて先 日本国物館庁(ISA/JP) 観察番号100 区 C者の続きにも文献が列挙されている。 B. 調査を行った分野 調査を行った最小規模料(国際特許分類(IPC)) 「」」 原光権主張に連續を推動する文表又は他の文教の勢行 日詳しくは他の報到が現由を確立するために引用する 文教(連由を付す) 「〇」ロ盟による場外、使用、原示等に当及する文教 「P」国際把握目的で、かつ確先後の主義の基礎となる出版 国際調査を完了した日 * 3|用文献のカアゴリー 「A. 希に製造のわる文献ではなく、一般的技術水準を示す 國際調査で政用した第4アータスース(アータスースの名称、19番に使用した影響) 最小限費料以外の資料で開発を行った分野に含まれるもの 「E」先行文献ではあるが、国際出版号以後に公表されたも Int.CI* H05B33/14, C09K11/06 ₽, ~ JP, 3-152897, A (出光質顕亮式会社), 28. 6月, 1991 (28. 00. 91), 第19頁右上独第11行一第17行在EP, 387715, A1&US, 5126214, A JP. 6−240243, A (バイオコア模式会社)。 30.8月、1994 (30 1−:8 - 08.94)、毎年請求の範囲1、第【0020】 値(ファミリーなし) 3月刊文献名、東リー級の維所が認識するときは、その思慮する種所の表示。
[P. 84 - 48656、人(ディーディーケイ素政会社)、20、2月、1956(20、02、98)、各常歌学の表面3、35-36、数(10104)義、数(0020)の29)要、数(0347)者、数(0222)義私氏P、666298、人2 #44 男籍、青色発光アイイスの転力。初校第1制、株式会社工業額宣会発行。1987年5月1日、第200页、第228页 10, 11, 97 の日の後に公共された文献 「工匠版と手所するものではなく、海野の野風又は成 「工匠版と手所するものではなく、海野の野風又は成 も 論の起始のために引わずるもの 「X」等に関連のある文献であって、当英文歌のみで発明 の学校性又は過歩後歩ないと考えられるもの 「V」等に関連のある文献であって、当英文献と他の1以 上の実験との、当等市にとって自びである組合せに よって送歩性がないと考えられるもの は「を」回ーバテントファミリー文献 特許庁事董官(権限のある職員) 大久県 元指 超限調査報告の発送日 □ パテントファミリーに関する別紙を参照。 18.11.97 製造する 情末の範囲の参考 1-18 1-3, 7-9, 4H 9686

模式PCT/1SA/210 (第2ページ) (1992年7月)

東京都千代田区技が昭三丁日 4 参 3 号

\$ 03-3581-1101 PM 3445

W098/08360

(360)

>	>	>	~	4	4	*	Y 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	(製作)・	
]P, 2-250292, A (林武会社)=), B. 10月. 1990 (08. 1 0. 90), 全文&US, 5085947, A	JP、5-182762、A(右工電視禁天会社)、23、7月、1993(23、07、93)、全文(ファミリーなし)	JP, 8−12969, A (ティーティーケイ集式会社), 16, 1月, 1996 (16, 01, 56), 全文 (ファミリーなし)	39.7-142169、A(三瀬市学院共会社)。2、6月.1995(92.06.95)、毎野家決の衛閥4(ファミリーなし)]P, 4-334894, A (株式会社リコー)、20.11月, 1992 (20.11.92)、存事請求の範囲1、図1 (ファミリーなし)	JP. 2~210790, A (株式会社リコー), 22.8月.1990(22.08.90), 体計画次の知图1(ファミリーなし)	JP, 3-255190. A (パイオニア株式会社 他1名), 14, 11月, 19 91 (14, 11, 91), 柳軒線次の航田1&US, 5227252, A	引用文献名 及び一部の箇所が顕建するとさは、その顕道する箇所の表示 J.P. 6-271843, A. (住友心界工海球支柱), 27. 9月, 1994 (2 7. 09. 94), 第【0005】類, 第【0024】場(ファミリーなし)	延洋する不能さらさる大変	国際超過金件 国際日間中央 FCT/JP97
4. 1 6.	4	4	ø	10-1	4 - 6,	4 - 6	海峡の海風の		7/028
9-1	9-1			œ	9 – 1	9 – 1	9 8	7	6.9

模式PCT/13A/210 (第1ページの観集 (1)) (1992年7月)

フロントベージの統領

(72) 発明者 井上 鉄司 東京都中央区日本橋1丁目3番1号 ディーディーケイ株式会社内

成したものである。 (注) この公表は、国際事務局 (WIPO) により国際公開された公報を基に作

なおこの公表に係る日本順特許出願(日本順実用新案整疊出願)の国際公開の 効果は、特許法第184条の10第1項(実用新案法第48条の13第2項)に より生ずるものであり、本掲載とは関係ありません。